# (12)

# **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 91106870.8

2 Anmeldetag: 27.04.91

(1) Int. Cl.5: **C07D** 207/408, C07D 207/38, C07D 403/12, C07D 207/404,

C07D 405/12, A01N 43/36

Priorität: 10.05.90 DE 4014941 08.03.91 DE 4107394

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 13.11.91 Patentblatt 91/46

Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL

71) Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

2 Erfinder: Krauskopf, Birgit, Dr. Kicke 19 W-5060 Bergisch Gladbach 1(DE)

Erfinder: Lürssen, Klaus, Dr. August-Kierspel-Strasse 151 W-5060 Bergisch Gladbach(DE)

Erfinder: Santel, Hans-Joachim, Dr.

Gruenstrasse 9a

W-5090 Leverkusen 1(DE)

Erfinder: Schmidt, Robert R., Dr.

Im Waldwinkel 110

W-5060 Bergisch Gladbach(DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.

Kriescherstrasse 81 W-4019 Monheim(DE) Erfinder: Fischer, Reiner, Dr. Nelly-Sachs-Strasse 23

W-4019 Monheim 2(DE) Erfinder: Erdelen, Christoph, Dr.

**Unterbuescherhof 22** W-5653 Leichlingen 1(DE)

- 1-H-3-Arvi-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate.
- Es werden neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der allgemeinen Formel (I)

$$\begin{array}{c|c}
A & R-0 & X \\
B & & Z_n \\
H-N & 0
\end{array}$$

## bereitgestellt, in welcher

für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht,

für Wasserstoff oder für die Gruppen

-CO-R1, -CO-O-R2 oder E9

steht, in welchen

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

- R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,
- B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

## oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden und für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Die neuen Verbindungen der Formel (I) besitzen eine hervorragende herbizide, insektizide und akarizide Wirksamkeit.

Die Erfindung betrifft neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Insektizide, Akarizide und Herbizide.

Von 3-Acyl-pyrrolidin-2,4-dionen sind pharmazeutische Eigenschaften vorbeschrieben (S. Suzuki et. al. Chem. Pharm. Bull. 15 1120 (1967)). Weiterhin wurden N-Phenyl-pyrrolidin-2,4-dione von R. Schmierer und H. Mildenberger Liebigs Ann. Chem. 1985 1095 synthetisiert. Eine biologische Wirksamkeit dieser Verbindungen wurde nicht beschrieben.

In EP-A 0 262 399 werden ähnlich strukturierte Verbindungen (3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione) offenbart, von denen jedoch keine herbizide, insektizide oder akarizide Wirkung bekannt geworden ist.

In DE-A 3 525 109 werden ähnlich strukturierte 1-H-3-Arylpyrrolidin-2,4-dione offenbart, die als Zwischenprodukte für Farbstoffsynthesen verwendet wurden.

Es wurden nun neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derlvate gefunden, die durch die Formel (I) dargestellt sind,

15

$$\begin{array}{c|c}
A & R-O & X \\
\hline
H-N & O
\end{array}$$

20

25

30

in welcher

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff oder für die Gruppen -CO-R¹, -CO-O-R² oder E°

steht, in welchen

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyal-koxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,

35 A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

40 oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden

E<sup>e</sup> für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Im folgenden seien die folgenden Untergruppen definiert:

(la): Verbindungen der Formel (l) worin R = Wasserstoff,

(lb): Verbindungen der Formel (I) worin R = COR1,

(Ic): Verbindungen der Formel (I) worin R = COOR2.

(Id): Verbindungen der Formel (I) worin R = E<sup>e</sup> für ein Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht.

Weiterhin wurde gefunden, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dione bzw. deren Enole der Formel (la)

55

45

in welcher A, B, C, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man

(A)

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

5

10

20

25

$$\begin{array}{c|c}
A & CO_2R^3 \\
\hline
H & N & Z_n \\
\hline
0 & Y
\end{array}$$
(11)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

 $R^3$ für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert.

Außerdem wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (lb)

(Ib)

30

in welcher A, B, X, Y, Z, R1 und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la),

35

40

45

55

$$\begin{array}{c|c}
A & HO & X \\
\hline
B & & Z_n \\
\hline
O & & & & \\
\end{array}$$
(Ia)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

a) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

in welcher

R۱ die oben angegebene Bedeutung hat und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

ode

β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt,

(C)

Ferner wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (Ic)

15

20

5

10

$$\begin{array}{c|c}
 & 0 \\
 & \parallel \\$$

25 in welcher

A, B, C, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben, erhält, wenn man Verbindungen der Formei (la)

30

35

40

45

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Chlorameisensäureester der allgemeinen Formel (V)

R2-O-CO-CI (V)

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt.

מ

Weiterhin wurde gefunden, daß man Verbindungen der Formel (I)

50

$$A \xrightarrow{B} O^{\Theta} X \xrightarrow{Z_{n}} Y \qquad (Id)$$

55

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

erhält, wenn man Verbindungen der Formel (la)

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben, mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VI) und (VII)

$$R^{5}$$

$$Me_{s}OH_{t} (VI) R^{4}-N-R^{6} (VII)$$

in welchen 20

5

10

Me

für ein- oder zweiwertige Metallionen,

s und t

für die Zahlen 1 und 2 und

R4, R5 und R6

unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

Überraschenderweise wurde gefunden, daß die neuen 3-Arylpyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) sich durch hervorragende insektizide, akarizide und herbizide Wirkungen auszeichnen.

Bevorzugt sind 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I), in welcher

für C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy steht, Х

für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht, Υ

Z, für C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht, n

für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

35

45

50

55

25

30

-CO-R
$$^1$$
 oder -CO-O-R $^2$  oder E $^{oldsymbol{\Theta}}$  (Ic) (Id)

steht, in welchen

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl, C1-C8-Alkoxy-C2-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C1-C6-Alkyl-, C1-C6-Alkoxy-, C1-C6-Halogenalkyl-, C1-C<sub>6</sub>-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl;

für gegebenenfalls durch Halogen-, C1-C6-Alkyl, C1-C6-Alkoxy-, C1-C6-Halogenalkyl-, C1-C6-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen- und C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht.

für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C1-C6-Alkyl steht,

R<sup>2</sup> für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl, C1-C8-Alkoxy-C2-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,

für Wasserstoff oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes Α C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>8</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>8</sub>-

alkyl,  $C_1$ - $C_{10}$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen,  $C_1$ - $C_6$ -Alkyl- $C_1$ - $C_6$ -Haloalkyl-,  $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,

B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>12</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxyalkyl steht,

#### oder worin

20

30

40

50

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 8-gliedrigen Ring bilden,

E\* für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht, sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

10 Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher

X für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>2</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

15 R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

$$-CO-R^1$$
 oder  $-CO-O-R^2$  oder  $E^\Theta$ 
(Ib) (Ic) (Id)

steht, in welchen

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C₁-C₁-Alkyl, C₂-C₁-Alkenyl, C₁-C₀-Alkoxy-C₂-C₀-alkyl, C₁-C₀-Alkylthio-C₂-C₀-alkyl, C₁-C₀-Polyalkoxy-C₂-C₀-alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ring-atomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht, für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C₁-C₄-Alkyl-, C₁-C₄-Alkoxy-, C₁-C₃-Halogenalkyl-, C₁-C₃-Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,
für angebenenfalls durch Halogen-, C₁-C₄-Alkyl-, C₂-Alkoy-, C₂-C₃-Halogenalkyl-, C₃-C₃-Halogenalkyl-, C₃-C₃-Halogenalkyl-,

für gegebenenfalls durch Halogen-,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-,  $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy-,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls duch Halogen- und C1-C6-Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,

gegebenenfalls für durch Halogen- und C1-C4-Alkyl-substituiertes Phenoxy-C1-C5-alkyl steht,

für gegebenfalls durch Halogen, Amino und  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl steht.

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>16</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>16</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro-,  $C_1$ - $C_4$ -Alkyl,  $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy-,  $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,

- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>6</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkyl-, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Haloalkyl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl steht,
  - B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>10</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxyalkyl steht,

## 45 oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 7-gliedrigen Ring bilden,

für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I) in welcher

- X für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,
- Y für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,
- Z für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tert.-Butyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,
- 55 n für eine Zahl von 0-3 steht,
  - R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

$$-CO-R^1$$
 oder  $-CO-O-R^2$  oder  $E^\Theta$ 
(Ib) (Ic) (Id)

steht, in welcher

5

10

15

20

25

30

R¹ für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyl-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxyl-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht, für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy- substituiertes Phenyl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkylsteht, für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl und Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,

für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes C<sub>1</sub>-C<sub>14</sub>-Alkyl, C<sub>2</sub>-C<sub>14</sub>-Alkenyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>6</sub>-alkyl steht, oder für gegebenenfalls durch Fluor, Chlor, Nitro, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl substituiertes Phenyl steht,

A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, iso-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, Nitro susbtituiertes Aryl, Pyridin, Imidazol, Pyrazol, Triazol, Indol, Thiazol oder Aryl-C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-alkyl steht,

B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkyl steht, oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind, einen 3 bis 6-gliedrigen Ring bilden,

E\* für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel !.

Verwendet man gemäß Verfahren (A) N-2,6-Dichlorphenylacetyl-alaninethylester,so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden:

Verwendet man gemäß Verfahren (B) (Variante a) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5-isopropyl-pyrrolidin-2,4-dion und Pivaloylchlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren B (Variante β) 3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-5-cyclopentyl-pyrrolidin-2,4- dion und Acetanhydrid, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren C 3-(2,4-6-Trimethylphenyl)-5-phenyl-pyrrolidin-2,4-dion und Chlorameisensäureethoxyethylester, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Verwendet man gemäß Verfahren D 3-(2,4-Dichlorphenyl)-5-(2-indolyl)-pyrrolidin-2,4-dion und Methylamin, so kann der Verlauf des erfindungsgemäßen Verfahrens durch folgendes Reaktionsschema wiedergegeben werden.

Die bei dem obigen Verfahren (A) als Ausgangsstoffe benötigten Verbindungen der Formel (II)

10

5

in welcher

A, B, X, Y, Z, n und R³ die oben angegebene Bedeutung haben sind teilweise bekannt oder lassen sich nach im Prinzip bekannten Methoden in einfacher Weise herstellen. So erhält man z.B. Acyl-aminosäureester der Formel (II), wenn man

a) Aminosäurederivate der Formel (VIII),

20

25 in welcher

 $\mbox{\ensuremath{\mathsf{R}}}^{\mbox{\ensuremath{\mathsf{7}}}} \qquad \mbox{\ensuremath{\mathsf{f}}}\mbox{\ensuremath{\mathsf{U}}}\mbox{\ensuremath{\mathsf{N}}}\mbox{\ensuremath{\mathsf{8}}}\mbox{\ensuremath{\mathsf{N}}}\mbox{\ensuremath{\mathsf{8}$ 

A die oben angegebene Bedeutung haben mit Phenylessigsaurehalogeniden der Formel (IX)

30

35

in welcher

X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und Hal für Chlor oder Brom steht, acyliert (Chem. Reviews 52 237-416 (1953); oder wenn man Acylaminosäuren der Formel (Ila),

45

50

55

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben und

R<sup>7</sup> für Wasserstoff steht, verestert (Chem. Ind. (London) 1568 (1968).

Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (II) genannt:

- 1. N-2,4-Dichlorphenyl-acetyl-glycinethylester
- 2. N-2,6-Dichlorphenyl-acetyl-glycinethylester
- 3. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-alanin-ethylester
- 4. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-valin-ethylester

5

15

20

45

- 5. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-leucin-ethylester
- 6. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-methionin-ethylester
- 7. N-(2.6-Dichlorphenyl-acetyl)-phenylalanin-ethylester
- 8. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-tryptophan-ethylester
- 9. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-isoleucin-ethylester
  - 10. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-glycin-methylester
  - 11. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-alanin-ethylester
  - 12. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valin-ethylester
  - 13. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-leucin-ethylester
  - 14. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-isoleucin-ethylester
  - 15. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-methionin-ethylester
  - 16. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-phenylalaninethylester
  - 17. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tryptophan-ethylester
  - 18. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-(4-chlorphenyl)-alanin-ethylester
  - 19. N-(2.4.6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-methyl-cystein-ethylester
    - 20. N-(2.4.6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-benzyl-cystein-ethylester
    - 21. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-threonin-ethylester
    - 22. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tert.-butyl-alanin-ethylester
    - 23. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-histidin-ethylester
- 24. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-tyrosin-ethylester
  - 25. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopropan-carbonsäure-methylester
  - 26. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopentan-carbonsäure-methylester
  - 27. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclohexan-carbonsäure-methylester
  - 28. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-amino-isobuttersäure-methylester
- 30 29. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-ethyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 30. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 31. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-valeriansäure-methylester
  - 32. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2,3-dimethyl-2-amino-valeriansäure-methylester Beispielhaft seien folgende Verbindungen der Formel (IIa) genannt:
- 35 1. N-2,4-Dichlorphenyl-acetyl-glycin
  - 2. N-2,6-Dichlorphenyl-acetyl-glycin
  - 3. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-alanin
  - 4. N-(2.6-Dichlorphenyl-acetyl)-valin
  - 5. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-leucin
- 40 6. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-methionin
  - 7. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-phenylalanin
  - 8. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-tryptophan
  - 9. N-(2,6-Dichlorphenyl-acetyl)-isoleucin
  - 10. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl-glycin
  - 11. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-alanin
  - 12. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valin
  - 13. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-leucin
  - 14. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-isoleucin
  - 15. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-methionin
  - N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-phenylalanin
    - 17. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tryptophan
    - 18. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-(4-chlorphenyl)-alanin
    - 19. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-methyl-cystein
    - 20. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-S-benzyl-cystein
- 5 21. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-threonin
  - 22. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-tert.-butyl-alanin
  - 23. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-histidin
  - 24. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-O-methyl-tyrosin

- 25. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopropancarbonsäure
- 26. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclopentancarbonsäure
- N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-cyclohexancarbonsäure tancarbonsäure
- 28. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-1-amino-isobuttersäure
- 29. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-ethyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 30. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-buttersäure-methylester
  - 31. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2-methyl-2-amino-valeriansäure-methylester
  - 32. N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-2,3-dimethyl-2-amino-valeriansäure-methylester

Verbindungen der Formel (IIa) sind beispielsweise aus den Phenylessigsäurehalogeniden der Formel (IX) und Aminosäuren der Formel (VIIIa) nach Schotten-Baumann (Organikum 9. Auflage 446 (1970) VEB Deutscher Verlag der Wissenschaften, Berlin) erhältlich.

Verbindungen der Formel (VIIIa) und (VIIIb) sind bekannt oder aber nach im Prinzip bekannten Literaturverfahren einfach herstellbar.

Das Verfahren (A) ist dadurch gekennzeichnet, daß Verbindungen der Formel (II) in welcher A, B, X, Y, Z, n und R<sup>3</sup> die oben angegebene Bedeutung haben in Gegenwart von Basen einer intramolekularen Kondensation unterwirft.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (A) alle üblichen inerten organischen Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Toluol und Xylol, ferner Ether, wie Dibutylether, Tetrahydrofuran, Dioxan, Glylkoldimethylether und Diglykoldimethylether, außerdem polare Lösungsmittel, wie Dimethylsulfoxid, Sulfolan, Dimethylformamid und N-Methylpyrrolidon.

Als Deprotonierungsmittel können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) alle üblichen Protonenakzeptoren eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Alkalimetall- und Erdalkalimetall-oxide, -hydroxide und -carbonate, wie Natriumhydroxid, Kaliumhydroxid, Magnesiumoxid, Calciumoxid, Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat, die auch in Gegenwart von Phasentransferkatalysatoren wie z.B. Triethylbenzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumbromid, Adogen 464 oder TDA 1 eingesetzt werden können. Ferner sind Alkalimetall- und Erdalkalimetallamide und -hydride, wie Natriumamid, Natriumhydrid und Calciumhydrid, und außerdem auch Alkalimetall-alkoholate, wie Natriummethylat und Kalium-tert.-butylat einsetzbar.

Die Recktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) innerhalb, eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen 0°C und 250°C, vorzugsweise zwischen 50°C und 150°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (A) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (A) setzt man die Reaktionskomponenten der Formeln (II) und die deprotonierenden Basen im allgemeinen in etwa äquimolaren Mengen ein. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 3 Mol) zu verwenden.

Das Verfahren ( $B\alpha$ ) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Carbonsäurehalogeniden der Formel (III) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Ba) bei Verwendung der Säurehalogenide alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Dimethylsulfoxid und Sulfolan. Wenn die Hydrolysestabilität des Säurehalogenids es zuläßt, kann die Umsetzung auch in Gegenwart von Wasser durchgeführt werden.

Verwendet man die entsprechenden Carbonsäurehalogenide so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bα) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicycloundecen (DBU), Diazabicyclononen (DBN), Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calciumoxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren ( $B\alpha$ ) auch bei der

55

Adogen 464 = Methyltrialkyl(C<sub>s</sub>-C<sub>10</sub>)ammoniumchlorid

Verwendung von Carbonsäurehalogeniden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens ( $B\alpha$ ) werden die Ausgangsstoffe der Formel (III) und das Carbonsäurehalogenid der Formel (III) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Das Verfahren (Bß) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Carbonsäureanhydriden der Formel (IV) umsetzt.

10

15

45

Verwendet man bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bß) als Reaktionskomponente der Formel (IV) Carbonsäureanhydride, so können als Verdünnungsmittel vorzugsweise diejenigen Verdünnungsmittel verwendet werden, die auch bei der Verwendung von Säurehalogeniden vorzugsweise in Betracht kommen. Im übrigen kann auch ein im Überschuß eingesetztes Carbonsäureanhydrid gleichzeitig als Verdünnungsmittel fungieren.

Die Reaktionstemperaturen können auch bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (Bβ) auch bei der Verwendung von Carbonsäureanhydriden innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen -20°C und +150°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 100°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und das Carbonsäureanhydrid der Formel (IV) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, das Carbonsäureanhydrid in einem größeren Überschuß (bis zu 5 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt nach üblichen Methoden.

Im allgemeinen geht man so vor, daß man Verdünnungsmittel und im Überschuß vorhandenes Carbonsäureanhydrid sowie die entstehende Carbonsäure durch Destillation oder durch Waschen mit einem organischen Lösungsmittel oder mit Wasser entfernt.

Das Verfahren (C) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (Ia) mit Chlorameisensäureestern der Formel (V) umsetzt.

Verwendet man die entsprechenden Chlorameisensäureester so kommen als Säurebindemittel bei der Umsetzung nach dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) alle üblichen Säureakzeptoren in Betracht. Vorzugsweise verwendbar sind tertiäre Amine, wie Triethylamin, Pyridin, DABCO, DBC, DBA, Hünig-Base und N,N-Dimethyl-anilin, ferner Erdalkalimetalloxide, wie Magnesium- und Calcium-oxid, außerdem Alkali- und Erdalkali-metall-carbonate, wie Natriumcarbonat, Kaliumcarbonat und Calciumcarbonat.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren (C) bei Verwendung der Chlorameisensäureester alle gegenüber diesen Verbindungen inerten Solventien eingesetzt werden. Vorzugsweise verwendbar sind Kohlenwasserstoffe, wie Benzin, Benzol, Toluol, Xylol und Tetralin, ferner Halogenkohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Chlorbenzol und o-Dichlorbenzol, außerdem Ketone, wie Aceton und Methylisopropylketon, weiterhin Ether, wie Diethylether, Tetrahydrofuran und Dioxan, darüberhinaus Carbonsäureester, wie Ethylacetat, und auch stark polare Solventien, wie Dimethylsulfoxid und Sulfolan.

Bei Verwendung der Chlorameisensäureester als Carbonsäure-Derivate der Formel (V) können die Reaktionstemperaturen bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) innerhalb eines größeren Bereiches variiert werden. Arbeitet man in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und eines Säurebindemittels, so liegen die Reaktionstemperaturen im allgemeinen zwischen -20°C und +100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Das erfindungsgemäße Verfahren (C) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (C) werden die Ausgangsstoffe der Formel (Ia) und der entsprechende (Chlorameisensäureester der Formel (V) im allgemeinen in angenähert äquivalenten Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mol) einzusetzen. Die Aufarbeitung erfolgt dann nach üblichen Methoden. Im allgemeinen geht man so vor, daß man ausgefallene Salze entfernt und das verbleibende Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

Das Verfahren (D) ist dadurch gekennzeichnet, daß man Verbindungen der Formel (la) mit Metallhydroxiden (VI) oder Aminen (VII) umsetzt.

Als Verdünnungsmittel können bei dem erfindungsgemäßen Verfahren vorzugsweise Ether wie Tetrahydrofuran, Dioxan, Diethylether oder aber Alkohole wie Methanol, Ethanol, Isopropanol, aber auch Wasser eingesetzt werden. Das erfindungsgemäße Verfahren (D) wird im allgemeinen unter Normaldruck durchgeführt. Die Reaktionstemperatur liegen im allgemeinen zwischen -20°C und 100°C, vorzugsweise zwischen 0°C und 50°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (D) werden die Ausgangsstoffe der Formel (la) bzw. (VI = oder (VII) im allgemeinen in angenähert äquimolaren Mengen verwendet. Es ist jedoch auch möglich, die eine oder andere Komponente in einem größeren Überschuß (bis zu 2 Mo!) einzusetzen. Im allgemeinen geht man so vor, daß man das Reaktionsgemisch durch Abziehen des Verdünnungsmittels einengt.

## Herstellungsbeispiele

# Beispiel 1

H<sub>3</sub>C OH CH<sub>3</sub> CH<sub>3</sub>

20

10

15

124,9 g (0,428 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valinmethylester werden in 430 ml abs. Toluol suspendiert. Nach Zugabe von 51,6 g Kalium-tert.-butylat (95 %ig) wird unter DC-Kontrolle unter Rückfluß erhitzt. Man rührt in 500 ml Eiswasser ein, trennt das Toluol ab und tropft die wäßrige Phase bei 0-20° C in 600 ml 1N HCl. Der Niederschlag wird abgesaugt, getrocknet und aus Chloroform/Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan umkristallisiert.

Ausbeute: 51,5 g (= 46,4 % d.Th.) der illustrierten Verbindung Fp. 126 °C

## Beispiel 2

30

40

35

5,46 g (20 mmol) 5-Isobutyl-3-(2,4,6-Trimethylphenyl)-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70 ml Methyl-tert.-Butyl-Ether suspendiert und mit 3,4 ml (20 mmol) Hünig-Base versetzt. Bei 0-10°C werden 2,52 ml (20 mmol) Pivaloylchlorid in 5 ml Methyl-tert.-butyl-Ether zugetropft und εnschließend unter Dünnschichtchromatographie-Kontrolle weitergerührt. Der Niederschlag wird abgesaugt, nachgewaschen und das Filtrat einrotiert. Nach SC an Kieselgel mit Cyclohexan/Essigester 1:1 und Kristallisation aus Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan erhielt man 2,14 g (29,9 % d.Th.) der illustrierten Verbindung vom Schmp. 154°C.

## Beispiel 3

4,19 g (20 mmol) 5-lsopropyl-3-(2,4,6-trimethylphenyl)-pyrrolidin-2,4-dion werden in 70 ml Methyl-tert.-butyl-Ether suspendiert und mit 3,4 ml (20 mmol) HÜnig-Base versetzt. Bei -70° C tropft man 1,92 ml (20 mmol) Chlorameisensäure-ethylester in 5 ml Methyl-tert.-butyl-Ether zu und läßt auf Raumtemperatur erwärmen. Nach dem Einrotieren wird der Rückstand in Methylenchlorid aufgenommen, mit Wasser gewaschen, getrocknet und erneut einrotiert. Nach Kristallisation aus Methyl-tert.-butyl-Ether/n-Hexan erhält man 2,6 g (= 39,3 % d.Th.) der illustrierten Verbindung vom Schmp. 190° C.

Die folgenden Verbindungen der Tabellen 1, 2 und 3 können in Analogie zu den Beispielen 1, 2 bzw. 3 hergestellt werden.

5				Fp° C														
10				В	I	×	H	снз	снз	C2H5	снз		ı		ť	×	æ	I
15			(Ia)				3,5					7	-(CH2)5.	-(CH <sub>2</sub> )4	-(CH2)5		)3	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>
20			<u>,</u> .	A	H.	СНЗ	сн(сн3)5	снз	C2H5	$c_2H_5$	C3H2	i-C3H7				$C_2H_5$	C(CH3)3	сн <sub>2</sub> сн
25		X HO	, range	2 <sup>n</sup>	Ħ	Ħ	×	Ħ	×	×	×	æ	×	Ħ	I	I	×	Ħ
30		<b>«</b>	H	<b>*</b>	ច	CI	C1	CJ	Cl	C1	Cl	C	C	CJ	CJ	C	CJ	CI
35				×	CI	CI	ບ	CJ	CJ	CI	ច	CJ	CJ	ប	C	C1	C1	ü
<b>40</b>	Tabelle 1			BspNr.	4	ហ	9	~	80	6	10	11	12	13	14	15	16	17

EP 0 456 063 A2

5									
10		Fp° C							
		m	Ħ	Ħ	<b>#</b>	Ħ	÷	æ	I
15			ch <sub>3</sub>	CH2-CH2-S-CH3	-снз	CH2-S-CH2-C6H5	6H5	# <b>Z</b>	HN HN
25		4	CH CH3	CH2-C	CH2-S-CH3	CH2-S	CH2-C6H5	GH <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub>
		Zn	<b>x</b>	×	Ξ	Ħ	x	<b>x</b> .	æ
30	( bunz	>	CI	CI	C1	CI	ប	CI	ຕ
35	(Fortset:	×	5	C	C	ច	CJ	ប	CJ
40	Tabelle 1 (Fortsetzung)	BspNr.	18	19	20	21	22	, 23	24

5		Fp⁰ C								> 230	223					225		
10		В	_ <b>I</b>	x	¥	æ	Ħ	H	I	Ξ	снз	CH <sub>3</sub>	$c_2H_5$	CH <sub>3</sub>	снз	1 23	- 4	l S
15					41			•			,					$-(CH_2)_2$	$-(CH_2)_4^-$	-(CH <sup>2</sup> )
20		A	I	снз	CH(CH3)5	æ	снз	CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup>	×	снз	снз	C2H5	$c_2H_5$	C3H7	i-C3H7			
25		$^{2}_{n}$	6-C1	6-01	6-C1	Ħ	I			6-сн3						6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
30	( bunz	*	Ħ	Ħ	I	CH3	CH3	снз	снз	CH3	снз	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	СНЭ
35	(Fortset	×	ວ	CI	ប	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH3	СНЭ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>
40	Tabelle 1 (Fortsetzung)	BspNr.	25	26	27	28	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40

EP 0 456 063 A2

5														
10		Fp⁰ C			> 220									
		m	×	H	x		Ξ		I	x	Ħ		x	x
15									_e		H <sub>5</sub>			
20		A	C2H5	c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH2-CH2-S-CH3	CH2-S-CH3	CH2-S-CH2-C6H5	CH2-C6H5	CH2	CH <sub>Z</sub> CH <sub>Z</sub>
25		$^{2}n$	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub> (		НЭ ЕНЭ-9		6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
30	(Bunz	<b>&gt;</b>	CH3	снз	СНЭ		снз		CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	снэ
35	(Fortset:	×	СНЭ	СНЗ	CH <sub>3</sub>		снз		CH3	CH3	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ
40	Tabelle 1 (Fortsetzung)	BspNr.	41	42	43		44		45	46	47	48	49	0.50

5		Fp°C							3-	3)2	H2-	с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> 	Н2)в-
10	•	r.	СНЗ	СНЗ	C(CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup>	СНЗ	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-	-э <sup>ε</sup> (Енэ)	$CH_3 - (CH_2)_3 -$	C2H2-C(CH3)2	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>е</sup> (Енэ)	(CH3) <sup>2</sup> CH-C(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -
20	(1b)	Ø	Ħ	н	×	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз
25	*	Z 4	×	CH3	СНЭ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	снэ	снз	сн3	снз
	0 70 1	HN O	×	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	I	x	×	x
30	Α-	# <b>≻</b>	5	ເວ	CJ	CJ	CI	C	ច	ច	CI	Cl	ບ
35		×	C	ប	Cl	ប	CJ	ប	5	ប	CI	CI	ប៊
40	Tabelle 2	BspNr.	51	52	53	54	ខទ	26	22	8	59	09	61

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>o</sup> C						
10		R1	C1 CH3	C4H9-CH-C2H5	C1 CH3	н <sub>3</sub> с-о	H <sub>3</sub> C-0-	H <sub>3</sub> C / → H <sub>3</sub> C
20		В	CH <sub>3</sub>	сн <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	снз
25		A	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снэ
20		2 <sub>n</sub>	æ	x	x	Ħ	×	x
30	(gunz	<b>~</b>	CI	C	C	C	CI	. <b>:</b>
35	(Fortsetzung)	×	CJ	<b>5</b>	CJ	5	ជ	5
40	Tabelle 2	BspNr.	8	63	64	65	99	29

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>o</sup> C						
10			н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	CcH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	осн3	E C	
15		R1	нзс	٩^٩	ہ^^ہ		OCH <sub>3</sub>	<b>→</b> оо <sup>Е</sup> н
20		æ	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	cH <sub>3</sub>
25		4	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снз
		2 <sub>n</sub>	Ħ	Ħ	æ	æ	æ	E
30	tzung)	<b>&gt;</b> -	C	CI	ü	ប	CI	ü
35	(Fortse	×	CI	CI	C1	G	G1	C1
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	. 89	69	20	7.1	72	23

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>o</sup> C			·		
10			CH <sub>3</sub>	$\downarrow$	$\downarrow$	NOZ	<u> </u>
15		R1		E.	нзс-		ZON ZON
20		æ	СНЗ	CH3	СНЭ	CH3	CH <sub>3</sub>
25		<b>A</b>	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ
30		2 <sub>n</sub>	æ	æ	Ħ	æ	ж
35	tzung)	<b>&gt;</b>	C <sub>1</sub>	C1	<b>.</b>	ប៊	C
	(Fortsetzung)	×	CI	0	ບ	<b>5</b> .	CI
40	٥Į	-Nr.					
45	Tabelle	BspNr.	74	25	92	7.7	78

5		Fp° C					
10				5			
15		R1	O <sub>2</sub> N		\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	CI	
20		æ	CH <sup>3</sup> O <sub>2</sub> N	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	CH3
25		A	снз	СНЗ	СНЗ	CH3	снз
30		2 <sub>n</sub>	×	x	æ	æ	Ξ
	tzung)	<b>&gt;-</b>	<b>C1</b>	C	C	CJ	ប
35	Fortse	×	C1	C	ប៊	CJ	C1
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	6	0	<del>14</del>	N	n
45	Tab	Ввр	29	80	8	82	83

5		Fp⁰ C										
10				°CH−	- <sub>D</sub> E	сн <sup>3</sup> -(сн <sup>2</sup> )³-	С <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	- <sup>2</sup> нэ-э <sup>е</sup> ( <sup>е</sup> нэ)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sub>2</sub> =сн-(сн <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	<sup>сн3</sup>	C4H9-CH-C2H5
15		R1	: :	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	-DE(EHD)	CH3-(	C2H5	(CH <sub>3</sub> )	(CH <sub>3</sub> )	CH2=C	C1 H <sub>3</sub> C	C4H9-
20		Ф	ä	CH3	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	снэ	снэ	снэ	снз
25		A	# (	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$c_2 H_5$
30		u <sub>z</sub>	=	H	Ħ	×	Ħ	x	I	<b>=</b>	x	×
	(gunz	<b>&gt;</b>	5	C	CJ	CI	ប៊	ជ	ប	ü	ប	Cl
35	(Fortsetzung)	×	Ē	ដ	CJ	CI	ប	c	Ü	ប	CI	<b>បី</b>
40	Tabelle 2	BspNr.						•				
45	Tabe	Bsp.	α	85	. 86	87	88	89	90	91	92	66

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C								
10			× CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	× cH <sub>3</sub>		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	C2H5	och <sub>3</sub>
15		R1		н <sub>3</sub> с-о—	H <sub>3</sub> C-0—	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C-S			
20		В	СНЗ	снз	СНЗ	cH3	снэ	снз	снз	снэ
25		A	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30		2 <sub>n</sub>	æ	Ħ	Ħ	x	Ħ	x	æ	Ħ
	(gunz	*	5	C1	ប	ច	បី	ច	CJ	ច
35	(Fortset	×	CI	CI	CI	ប៊	C	ប៊	C1	<b>ົ</b> ວ .
40 45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.		95	96	26	86	66	100	101

5		Fp° C			,			
10 .			ı		СН3		I	NOS
15		R1	OCH <sub>3</sub>	H <sup>3</sup> co <sup>£</sup> H		CH <sub>3</sub>		
20		В	снз	снэ	снз	снз	снз нзс	снз
25		K	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2HS
<b>30</b>		2 <sub>n</sub>	ĸ	x	×	Ξ	I	×
	(Gunz	<b>&gt;-</b>	CI	CI	ប	CI	បី	C1
35	(Fortsetzung)	×	CJ	CI	CI	CI	ü	61
40 .	Tabelle 2 (	BspNr.	102	103	104	105	106	107
45	H	m						

40 45	35		30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset	(Bunz						
BspNr.	×	<b>&gt;-</b>	Zn	4	æ	R1		₽p° C
108	ច	ü	Ħ	C2H5	CH3	No.22		
109	បី	ü	Ħ	C2H5	CH <sup>3</sup> O <sup>S</sup> N	NZ,		
110	CJ	ü	æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	5		
111	CI	CJ	æ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз			
112	C1	CI	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СНЗ	C1		
113	C1	CJ	æ	C2H5	снэ		/	

5		Fp° C										
3							2	<b>'</b> N	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2)8-	m	Н5
				(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	3) 3 <sub>C</sub> -	-(CH <sup>2</sup> )3.	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	(снз)2сн-с(снз)2	сн2=сн-(сн2)8-	C1 CH3	C4H9-CH-C2H5
15		R1	СНЗ	(CH	CCH	CH3	C2H	HO)				
20		В	C2H5	$C_2H_5$	$c_2H_5$	$c_2H_5$	C2H5	C2H5	CZHS	C2H5	C2H5	C2HS
25		K	C2H5	$c_2H_5$	$c_2H_5$	$c_2H_5$	C2H5	c2H5	C2H5	C2H5	C2H5	CZHS
30		Zn	д	H	H	×	# #	×	×	r	x	Ξ
	tzung)	<b>&gt;-</b>	CI	ប	ច	បី	ដ	ü	បី	CJ	ü	C
35	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	C1	CI	CJ	C	CJ	ដ	ប៊	<b>C1</b>	CI	CI
40	nelle 2	BepNr.	114	115	116	117	118	119	120	121	122	123
45	Tak	Ber	=	=	H	-	<b>-</b>	<del></del>	ä	Ä	₩	-

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	. <b>15</b>	10	5
Tabelle '	Tabella 2 (Fortsetzung)	(Suna)						
BspNr.	×	*	2 <sub>n</sub>	K	æ	R1		Fp <sup>o</sup> C
124	5	CI	x	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	, 15 , 15	снз	
125	G	CI	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	H <sub>3</sub> c-0	снз	
126	C1	CI	Ħ	C2H5	C2H5	H <sub>3</sub> C-0	CH <sub>3</sub>	
127	C1	CI	æ	C2H5	C2H5	H <sub>3</sub> C H <sub>3</sub> C		
128	CI	CI	Ξ	C2H5	C2H5	н <sup>3</sup> с-8-сн <sup>2</sup> -		
129	CI	C1	æ	C2HS	C2H5		. CH <sub>3</sub>	
130	CJ	C1	I	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5		C2H5	

		Fp° C						
5		FP						
10			оснз	$\downarrow$		CH <sub>3</sub>	$\downarrow$	
15		R1		OCH3	<sub>13</sub> со-		CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C
20			C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 1	C2HS	C2H5	C2H5
20		ď	υ,	ပ်`	Ů,	ບັ	ບົ	ບັ
26		¥	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2HS
30		2 <sub>n</sub>	æ	æ	x	Ħ	I	Ħ
	(guna	<b>&gt;</b> -	C1	C1	C	ច	Cl	Cl
35	(Fortsetzung)	×	c <sub>1</sub>	C1	C1	c <sub>1</sub>	G1	C1
40	2 (For							
		-Nr.						
• 45	Tabelle	BspNr.	131	132	133	134	135	136

5		Fp° C							
10			NOS			5			<u> </u>
15		n <sub>1</sub>		No.2	O <sub>2</sub> N <sub>Z</sub> O		ប្តី	CI	
20		æ	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2HS	C2H5	C2H2	C2H5
25		K	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
30		$z_n$	Ħ	Ξ	x	Ξ	I	Ħ	Ħ
30	(gunz	<b>&gt;-</b>	01	c <sub>1</sub>	ជ	CI	CJ	ដ	CJ
35	(Fortsetzung)	×	C1	CJ	ເວ	CI	ü	C	
40 45	Tabelle 2 (F	BapNr.	137	138	139	140	141	142	143

_			Fp° C										
10				m	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	-э <sup>ε</sup> (снз)	сн <sub>3</sub> - (сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	C2H5-C(CH3)2	сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	сн <sup>3)</sup> <sup>2сн-с(сн<sup>3)</sup><sup>2</sup></sup>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	C1 CH3 CH3	C4H9-CH-C2H5
15			R.	CH3	ָט '	Ċ	CH	ς <sub>2</sub>	5	ָ <sup>י</sup> ט	СН	<b>P4</b>	C41
20			В	CH3	CH3	снз	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз
25			A	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	$c_{3H_7}$	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C3H2	C3H2
30			2 <sub>n</sub>	π	<b>X</b>	I	I	I	Ħ	ĸ	x	H	n
		(gunz	<b>&gt;-</b>	ບ	ເວ	ຜ	ប	បី ្	CI	c <sub>1</sub>	ប	CI	ដ
35		(Fortsetzung)	×	C1	CI	Cl	CJ	បី	CJ	CJ	<b>G</b>	<b>1</b> 3	CJ
40		Tabelle 2	BspNr.	144	145	146	147	148	149	150	151	152	153
45	•	Tal	Bsi	1	7	ì	ř	Ť	Ä	Ä	ä	=	Ä

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C	c1 CH <sub>3</sub>	1c-0	-CH <sub>3</sub>		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	$C_{2H_5}$	EH20
15		R1	0 0	н <sub>3</sub> с-о-	н <sub>3</sub> с-о-	н ж ж ж	H <sup>3</sup> C.	0~0	°~°	
20		æ	снз	снз	снэ	снз	снз	СНЭ	снз	
25		4	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C3H2	C3H2	
30		2 <sub>n</sub>	<b>12</b>	Ħ	æ	Ħ	Ħ	æ	Ħ	
	(gunz	<b>&gt;-</b>	ບ	CI	ដ	C <sub>1</sub>	ប	C1	ច	
35	Fortset	×	ប	CI	C1	c1	C	CI	<b>C</b> 1	
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	154	155	156	157	158	159	160	

5		Fp⁰ C					•		
10			OCH <sub>3</sub>	$\Diamond$	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	$\Diamond$	NOS	↓ v v v v v v v v v v v v v v v v v v v
15		R1		нзсо-			н3с-		
20		æ	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	снэ	снз	снз
		K	C3H7	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C3H7
25	,	2 <sub>n</sub>	×	<b></b>	₩.		-	ヹ	x
		. 7	, i.e.	I	Ħ	Ħ	Ħ	-	<b>44</b>
30	(gunz	<b>&gt;-</b>	ü	CI	CI	C	ប៊	ច	CI
35	(Fortsetzung)	×	ប៊	CI	C1	CI	CI	G	
40	Tabelle 2 (	BspNr.	162	163	164	165	166	167	168

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C	Ţ	c. 人	Ļ	人;	<u> </u>		-ги-	-ეწ	CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	C2H5-¢(CH3)2
15		R1	O <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O					CH3	(CH <sub>3</sub> )	(CH <sub>3</sub> )	CH3-(	C2H2-
20		В	снз	снэ	сн <sup>з</sup>	снэ	снэ	снэ	СНЭ	CH3	СНЭ	снэ
25		Ą	c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7	i-C3H7
		$^{2}n$	æ	×	<b>#</b>	×	æ	Ħ	H	H	Ħ	Ħ
30	(Bunz	*	C1	CI	ប	ë	CI	CI	CJ	CJ	ដ	ប
35	(Fortsetzung)	×	CJ	C <sub>1</sub>	ເວ	<b>C1</b>	បី	C	CI	CJ	ប	ິນ .
40	Tabelle 2	BspNr.	169	170	171	172	173	174	175	176	177	178

EP 0 456 063 A2

		Fp⁰ C									
5			H2-	c(cH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H2)8-	m	2H5	m	m	m	
10		R1	(сн <sub>з</sub> ) <sub>з</sub> с-сн <sub>2</sub> -	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	СН <sub>2</sub> =СН-(СН <sub>2</sub> )в-	$\begin{array}{c} c_1 \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\ \\$	C4H9-CH-C2H5	C1 CH3	3 <sup>C-0</sup>	-0-	
15		<b>IE.</b>							Ħ	н <sup>3</sup> с-о-	ວິ H ສ <sup>3</sup> ປ
20		æ	снз	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз	снэ	снз
		<b>«</b>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C3H7	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25		-									
		2 <sub>n</sub>	Ξ	I	x	Ħ	Ħ	I	Ħ	x	II
30	tzung)	۶	C1	ຕ	CI	G	CJ	CI	CJ	ເງ	ប
35	(Fortse	×	C1	c <sub>1</sub>	C1	C1	C1	ច	CI	C1	CI
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	BspNr.	6	0	Ħ	N	ღ	4		9	~
	Tab	Ввр	179	180	181	182	183	184	185	186	187

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C		·	·					
10		R1	н <sup>3</sup> с-s-сн <sup>5</sup> -	CH <sub>3</sub>	$\bigvee_{C_2H_S}$	OCH <sub>3</sub>	OCH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> co	CH <sub>3</sub>	e d
20		æ	снз	снз	снз	СН <sup>З</sup>	CH3	снз н	CH <sub>3</sub>	СНЗ
		٧	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25		Zn	Ħ	x	I	æ	x	æ	ĸ	×
30	(gunz	>-	CI	5	CI	CI	CI	ប	CI	CI
35	(Fortset	×	CI	G	C	C1	C1	ច	C1	
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	188	189	190	191	192	193	194	195

5		Fp <sup>0</sup> C							
10				NO <sub>2</sub>	ON SON		ij ij		
15		R1	н3с		ž	NZO		<b>~</b> 5	C1
20		В	снз	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЗ	CH <sub>3</sub>
	. ÷	4	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C3H7	i -C3H7	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
25		Zn	æ	Ħ	x	н	æ.	æ	æ
30	(gunz	<b>&gt;</b>	. <b>C</b>		CI	ច	CJ	CI	C1
35	(Fortsetzung)	×	C1	CI	CJ	CI	<b>C1</b>	CI	ប
40	Tabelle 2 (F	BspNr.	196	197	198	199	200	201	202

EP 0 456 063 A2

		Fp° C											
5										13)2	l m		
10				снз	сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	C2H5-C(CH3)2	(сн3)3с-сн5-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> )8-	H <sub>3</sub> C CH <sub>3</sub>	C4H9-CH-C2H5
15		R1		U	Ŭ	Ŭ	O	0		J	0		0
20		щ	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4~	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
25		<b>«</b>	- <del>-</del>	٠ (٥	0)-	0) -	-(0	0) -	0)-	0) -	-(0	5)	٠ (۵
		2 <sub>n</sub>	x	Ħ	I	Ħ	x	×	Ħ	Ħ	Ħ	Ħ	x
<b>30</b>	(Buna	<b>&gt;-</b>	ប	CI	ដ	ដ	5	CI	ប៊	CI	CJ	ច	C1
35	(Fortsetzung)	×	C	CJ	ü	ច	CI	ច	ប	C	C	ច	CI
40	Tabelle 2 (	BspNr.	203	204	205	206	202	208	508	210	211	212	213

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	tzung)						٠
BspNr.	×	*	$z_{ m n}$	Ą	В	R1		Fp⁰ C
214	C1	C1	Ħ	-(CH <sub>2</sub> )4-	<u>_</u>		, ch <sub>3</sub>	
215	CJ	C1	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	Ļ	H <sub>3</sub> c-0	CH <sub>3</sub>	
216	C	<b>C</b> 3	x	-(CH <sub>2</sub> )4-	1	H <sub>3</sub> C-0	сн3	
217	<b>:</b>	C	_ <b>=</b>	-(CH <sub>2</sub> )4-	<b>!</b>	$H_3^{C}$		
218	CI	C1	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	I	н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	١	
219	ប៊	CJ	×	-(CH <sub>2</sub> )4-	Ļ		CH <sub>3</sub>	
220	5	CI	×	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	1		c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	

EP 0 456 063-A2

5		Fp° C						
10			енэо		ı	СН3	1	ı
15		R1		OCH3	н3со	5	CH3	H <sub>3</sub> C
20		A B	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(cH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
3 <i>0</i>		2 <sup>n</sup>	<b>.</b>	I	æ	æ	x	Ħ
35	etzung)	<b>&gt;</b>	C1	CI	CJ	C1	CJ	CI
40	(Forts	×	C1	61	CJ	G	C1	C1
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	221	222	223	224	225	226

5		Fp⁰ C							
10			Z <sub>OV</sub>		$ \wedge $	5	$\downarrow$		<u>\</u>
15		R1		No.	O <sub>Z</sub> NZO		<u></u>		
20		æ	-(CH <sup>2</sup> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-{CH <sub>2</sub> }4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			
25		Z <sub>n</sub> A						Э-	) - H
30	( bunz	۲ 2	С1	С1	С1	С1 Н	С1 Н	ដ	CJ F
35	(Fortset	×	CJ	CI	CJ	CI	C1 .	ប៊	. 01
40 45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	227	228	529	230	231	23.2	233

EP 0 456 063 A2

SepNr.       X       Y       Zn       A       B         BapNr.       X       Y       Zn       A       B         BapNr.       X       Y       Zn       A       B         BapNr.       X       Y       Zn       A       B         BapNr.       X       Y       Zn       B       Cn       Cn	5 10		R1 Fp°C	CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	CH3-(CH2)3- CH3-(CH2)3-	C2H5-C(CH3)2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	C17	H <sub>3</sub> C-/ CH <sub>3</sub> C <sub>4</sub> H <sub>9</sub> -CH-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$C1$ $CH_3$
20 K THHH H H H H H						(CH <sub>2</sub> )5-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	(CH <sub>2</sub> ) <sub>E</sub> -	(CH <sub>2</sub> )5-	(CH <sub>2</sub> )5-
2 (Fartsetzung) 2 (Fartsetzung) 3 -Nr. X Y 4 C1												·	
-NNTNT	35	tsetzung)											
	40	elle 2 (For	BspNr.	234	235	237	238	239	240	241	242		244

<b>4</b> 5	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle	Tabelle 2 (Fortsetzung)	tzung)						
BspNr.	×	<b>&gt;-</b>	2 <sub>n</sub>	<b>V</b>	В	R1		Fp° C
245	ប	CI	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		H <sub>3</sub> C-0	m	
246	ü	CI	ж	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	<b>.</b>	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>	e	
247	CI	C1	æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		H <sub>3</sub> C		
248	ប	CI	Ħ	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -		H3C-S-CH2-		
249	CI	ច	×	-(C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> )5		CH3	ო	
250	ប	CJ	x	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -		°C2Hs	НS	
251	5	ü	æ	-{cн <sup>5</sup> }-		оснз		

. 50

EP 0 456 063 A2

5		Fp°C							
10		R1	OCH <sub>3</sub>	$\Diamond$	CH <sub>3</sub>	E S		NO2	No.2
15 20		£L	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(сН <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - Н <sub>3</sub> со—	· -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - H <sub>3</sub> C—	2)5-	
25		¥	н) -	- (СН	- ( CH	но) -	HO) -	-(CH <sub>2</sub> )-	-(CH <sub>2</sub> )-
		2 <sub>n</sub>	Ħ	Ħ	ĸ	Ξ	Ξ	æ	I
30	tzung)	>-	C1	ប	ប៊	ជ	G1	C	ü
35	(Fortsetzung)	×	CI	ប៊	CI	ប	61	CI	<b>5</b>
40	Tabelle 2	BspNr.	252	253	254	255	256	257	258

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C											
10							,						
15		R1	NZO	2	2			СНЗ	C(CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup>	снз	C(CH3)3	снз	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
20		B			. 2 2	2)5-	-5(2	Ħ	H	I	ĸ	Ħ	Ħ
25		4	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	Ħ	æ	CH3	СНЭ	H	H				
		Zn	×	×	Ħ	Ξ	ĸ	6-C1	6-01	6-01	6-C1	I	H
30	( Bunz	<b>&gt;</b>	CJ	CI	C1	CJ	CI	I	I	I	×	CH3	снз
35	ortset	×	C <sub>1</sub>	CJ	ជ	<b>5</b>	CI	ប	ເວ	CI	C1	CH3	СНЭ
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	259	260	261	262.	263	264	265	266	267	268	269

EP 0 456 063 A2

		Fp° C									·			132		152
5		•							က							
10		R1	снз	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	снз	сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	(СН <sub>З</sub> )3	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> -о-сн	CH2-S-CH3	CH <sub>3</sub>	i o		CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>
15			ប	Ö	ច	ວ	Ü	ບ	ับ	ົວ	~	Ţ		ប៊	ប៊	ŏ
20		£	x	x	Ħ	x	Ħ	Ħ	H	I	x	x	Ħ	I	I	x
25		A	снз	CH <sub>3</sub>	x	Ħ	H	H	×	I	æ	I	Ħ	СНЗ	снз	сн3
		2 <sub>n</sub>	H	H	6-CH3	6-CH3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-сн3	€но-9	6-сн3	6-CH3	6-CH3
30	( Buna	<b>&gt;-</b>	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снэ	снз	снз	СНЗ	СНЭ	СНЭ
35	(Fortset;	×	СНЗ	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ	снэ	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	СНЭ	СНЗ	снз
40	<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	BspNr.	270	271	272	273	274	275	276	277	278	279	280	281	282	283

45	35 40		<b>30</b>	25	20	10	5	
Tabelle 2	Tabells 2 (Fortsetzung)	(Bunz						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>	4	æ	R1	₽p° C	Ü
-								
284	CH3	CH3	6-CH <sub>3</sub>	снз	н	$c(cH_3)_2cH_2c_1$		
285	CH3	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	Ħ	$c(cH_3)_2cH_2-0-cH_3$	снз	
286	CH3	снэ	6-CH3	снз	Ħ	CH2-S-CH3		
287	СНЗ	СН3	6-CH <sub>3</sub>	снз	æ	CH <sub>3</sub>		
. 88	СНЗ	CH3	6-CH <sub>3</sub>	снз	Ħ			
289	CH3	СНЗ	6 -CH <sub>3</sub>	снз	æ		·	
290	СНЗ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H 2	СН <sub>З</sub>	18	188
291	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	CH(CH3)5	Н 2	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>		
262	CH3	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H 2	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	21	213
293	CH3	снз	6-CH3	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H 2	C(CH3)2CH2C1	C1	
294	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	2 H	С(СН3)2СН2-0-СН3	-0-CH3	
295	снз	СНЗ	€-СН3	сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	2 H	CH2-S-CH3		

45	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2	(Fortsetzung)	(Bunz						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	Zn	٧	В	R1		Fp <sup>0</sup>
296	снз	CH <sub>3</sub>	6-СН3	сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	x		СНЭ	
297	СНЗ	CH3	6-сн3	сн(сн3)5	Ħ		ដុ	
298	CH3	СНЗ	6-сн3	сн(сн <sup>3</sup> )2	Ħ	<i>(</i>		
299	СНЗ	CH3	6-СН3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ħ	снз		169
300	CH <sub>3</sub>	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	C2HS		
301	CH3	$cH_3$	6-CH3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	H	CH(CH3)5	8	
302	CH3	снэ	6-CH3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	Ŧ	$C(CH_3)_2CH_2C1$	cH2C1	
303	CH3	СНЗ	6-CH3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	×	C(CH3)5	с(сн3)2сн2-0-сн3	
304	CH <sub>3</sub>	СНЭ	€-СН3	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	x	CH2-S-CH3	ЭНЗ	
305	снэ	снз	6-сн3	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	æ		СНЗ	
306	CH3	снэ	6-CH <sub>3</sub>	CH2CH(CH3)2	x		် ပို	

EP 0 456 063 A2

£		Fp°		184					
5		F		11				0-CH <sub>3</sub>	
10					H <sub>3</sub> )2	3)3	с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> с1	с(снз)2сн2-0-сн3	сн2-8-сн3
15		R1	<b>〈</b>	СНЗ	СН(СНЗ)5	C(CH <sup>3</sup> )3	С(СН	C(CH	CH2-
20		æ	x	Ħ	Ħ	×	x	Ħ	æ
25		A	6-CH <sub>3</sub> CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	CH C2H5
30		$z_n$	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	€но-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	£но-9
35	(Bunz	٨	СНЗ	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	CH3
40	(Fortset:	×	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH3	снз	СНЭ
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	307	308	30 <b>6</b>	310	311	312	313

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>								ж	
10			CH <sub>3</sub>	i i			CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> C1	с(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> -0-сн <sub>3</sub>	сн <sub>2</sub> -s-сн <sub>3</sub>
15		R1	ρ^^ p	<b>Y</b>		CH3	CHC	0)0	ΰ)	ວັວ	CH2
20		В	æ	I	æ	H	H	H	Ξ	Ħ	x
25		A	CH C2H5	CH C2H5	CH <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	6-СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SСН <sub>3</sub>	6-СН3 -(СН2) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	6-CH3 - (CH2)2SCH3	6-СH <sub>3</sub> -(СH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	6-сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> scн <sub>3</sub>
30		$^{2}n$	6-сн3	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€н2-9	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€ −СН3	6-CH3
35	( Sunz	<b>&gt;-</b>	снэ	снэ	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	СНЗ	СНЭ	снэ	CH3
<b>40</b>	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×	СНЗ	енэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	СНЭ	снз	СНЭ
<b>4</b> 5	Tabelle	BspNr.	314	315	316	317	318	319	320	321	322

10		Fp	CH <sub>3</sub>	i o		94	3)3 95	216	-HD <sup>Z</sup> (		) <sub>3</sub> c- ) 230	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C- ) 230 CH <sub>3</sub> -(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -		2 2 2	2 - 2
15		B R <sup>1</sup>	H H	±	¥	CH <sub>3</sub>	-c(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	сн3 сн3				CH <sub>3</sub> (CH <sub>3</sub> -			
25		A	6-СН <sub>З</sub> - (СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	6-сн <sub>з</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> sсн <sub>3</sub>	6-СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -	СНЗ	снз	снз		снз	СН3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
30		$z_n$				6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>			6-CH <sub>3</sub>		E 1 1 1			
35	(Fortsetzung)	x Y	снэ снз	сн3 сн3	снэ снз		снз снз								
<b>40</b>	Tabelle 2 (Fort	BspNr.	323	324	325	326	327	328	329	330	331 C		332 0		_

5		Fр	-8-							
10		1	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> )8-		C4H9-CH-C2H5	c1 CH3	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>	, [,	H3C-S-CH2-
15		R1		- C1- 3 H <sub>3</sub> C-		m	Ħ,		н <sub>3</sub> с,	
20		В	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ	CH3	СНЗ	СНЗ	CH3
25		¥	снз	снз	снз	снэ	снз	снз	снз	СНЗ
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€+О-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3
<b>35</b>	(gunz	<b>&gt;</b>	снз	снз	снз	СНЗ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH3
<b>40</b>	(Fortsetzung)	×	снэ	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH3	СНЭ
45	Tabelle 2	BspNr.	338	336	337	338	339	340	341	342

45	40	35	30	·	25	20	15	10	6
Tabelle 2	<u>2</u> (Fortsetzung)	( Bunz							
38pNr.	×	*	2 <sub>n</sub>	Ą	:	В	R1		Fp <sup>0</sup>
343	СНЭ	снз	6-снз	снэ		снз		CH <sub>2</sub>	
344	CH <sub>3</sub>	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	снз		сн3		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	
345	CH <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	снэ		СНЗ		оснз	
346	CH3	СНЗ	е-снз	снз		снз	0CH <sub>3</sub>		
347	CH <sub>3</sub>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	CH3		снз	H <sub>3</sub> co		
348	CH <sub>3</sub>	СНЗ	6-сн3	CH <sub>3</sub>		снэ	CH <sub>3</sub>	ю	
349	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	снз		снз	E C	ſ	

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30		25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	Fortset:	(guna							
BspNr.	×	<b>,</b>	2 <sub>n</sub>	4		<b>a</b>	R1		Fp <sup>0</sup>
350	СНЗ	снэ	6-сн3	CH <sub>3</sub>		снз	H <sub>3</sub> C	$\downarrow$	
351	СНЗ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	снз		снз		NOS	
352	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	снз		CH3	ပို့	$\downarrow$	
353	CH3	снз	6-сн3	снз		снз	NZO		
354	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	<sup>Є</sup> НЭ-9	снз		снз		ī↓	
355	CH <sub>3</sub>	СН3	6-CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>		снз	Ų <sub>2</sub>	$\downarrow$	
356	CH3	снз	6-сн3	снз		снз		$\downarrow$	

							٠						
5		Fp								<u></u> 0			
10		1		снз	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	-э <sup>E</sup> (Eнэ)	CH3-(CH2)3-	C2H5-C(CH3)2	(CH3)3C-CH2-	(сн <sup>3) 2</sup> сн-с(сн <sup>3) 2</sup>	CH2=CH-(CH2)8-	$\begin{array}{c} c_1 \\ \\ H_3 \\ \end{array} C_{H_3}$	С <sub>4</sub> Н9-СН-С <sub>2</sub> Н5
15		R1									Ü		J
20		æ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	CH <sub>3</sub>	снз
25													
		A	снз	C2H5	$c_2H_5$	$c_{2}H_{5}$	$c_{2}^{\mathrm{H}_{5}}$	$c_2$ H $_5$	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$c_2H_5$	C2H5	$c_2H_5$
30		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH3	6-сн3	€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€но-9
35	( gun	٠,	снэ	снз	снз	СНЭ	СНЗ	снз	снэ	снэ	СНЗ	снэ	снз
40	(Fortsetz	×	СНЭ	СНЭ	CH3	CH3	снз	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снэ	СНЗ	СНЗ
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	357	358	35.9	360	361	362	363	364	365	366	367

EP 0 456 063 A2

7abelle 2 (1	35 (Fortsetzung)	35 (bunn	<b>30</b>	25	20 (	15	5	c
	×	<b>&gt;-</b>	2 <sup>n</sup>	<b>A</b>	m l	T.	Ē.	Fp
	СНЗ	снз	6-сн3	C2H5	CH <sub>3</sub>	C1 CH3		
	снз	снз	6-снз	C2H5	СНЭ	$H_3^{C-O}$	m	
	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-сн3	C2H5	СНЗ	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>	<b>m</b>	
	снз	снэ	6 -CH3	C2H5	СНЗ	н <sub>3</sub> с н <sub>3</sub> с		
	снэ	снэ	6-CH <sub>3</sub>	C2H5	снэ	H3C-S-CH2		
	СНЗ	снз	€ -сн³	C2H5	CH <sub>3</sub>	Sen GH3	<b></b>	
	СНЭ	снэ	6-сн3	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	СНЗ			
	снз	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	C2H5	СНЗ	OCH <sub>3</sub>		

EP 0 456 063 A2

5 <sup>'</sup>		Fр <sup>0</sup>						·	
10			m 📥		CH <sub>3</sub>		<u> </u>	NO2	
15		R1	00H <sub>3</sub>	H3CO		E.	H <sub>3</sub> C		
20		В	CH3	СНЭ	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3
25			<u>~</u>	-Ro	-ñ	ī,	<u>s</u>	្មភ	က်
		4	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5
30		$z_n$	EHD-9	6-CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€но~9
35	(gunz	*	снз	снз	снэ	снз	СНЭ	СНЗ	СНЭ
40	(Fortsetzung)	×	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	СНЭ	снз	снз	СНЗ
45	Tabelle 2	BspNr.	376	377	378	379	380	381	382

45	<b>40</b>	35	30	25	20	10 15	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset:	( gunz		·			
BspNr.	×	¥	2 <sub>n</sub>	A	В	R1	Fр
383	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C2H5	CH <sub>3</sub>	O <sub>2</sub> N <sub>2</sub> O	
384	СНЗ	снэ	ено-9	C2H5	CH3	r C	
385	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	£но-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH <sub>3</sub>		
386	CH <sub>3</sub>	СНЗ	6-CH3	C2HS	CH <sub>3</sub>	CI	
387	СНЗ	СНЗ	6-сн3	C2H5	снз		
388	CH <sub>3</sub>	СНЗ	<sup>Е</sup> но-9	C2HS	C2H5	СНЗ	•
389	CH3	CH3	6-CH <sub>3</sub>	C2HS	C2H5	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	
390	CH3	СНЗ	е-сн <sup>3</sup>	C2H5	C2H5	-ɔ <sup>ɛ</sup> ( <sup>ɛ</sup> Hɔ)	
391	снз	СНЭ	€но-9	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	$CH_3-(CH_2)_3$	
392	CH <sub>3</sub>	снз	€-сн3	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	N

5		Fр <sup>0</sup>	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sub>2</sub> =сн-(сн <sub>2</sub> )в-	× cH <sub>3</sub>	C4H9-CH-C2H5	, ch <sub>3</sub>	снз	снз	
15		R1				C1)		C12	H <sub>3</sub> C-0	H <sub>3</sub> C-0-	H <sub>3</sub> C
20		В	C2H5	$c_2H_5$	C2H5	C2HS	$c_2H_5$	C2H5	C2H5	C2HS	C2H5
25		Ą	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5
30		$z_n$	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	<sup>Е</sup> но-9	€-сн3	<sup>Е</sup> нэ- 9	6-сн3	€-сн <sup>3</sup>	6-CH3
35	(Bunz	Y	снз	снэ	CH3	снз	СНЭ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	снэ	снз
40	(Fortsetzung)	×	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	снз	снз	снз	CH3
45	Tabelle 2	BspNr.	393	394	395	968	397	398	399	400	401

EP 0 456 063 A2

				•					
5	c E	r D							
. 10			人	$\downarrow$	NO2		$\downarrow$	υ γ	<u> </u>
15	ī	-R	E S	H <sup>3</sup> C		Š Š	Z N <sup>2</sup> 0		V <sub>2</sub>
20	ſ	В	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5	C2H5	C2HS	C2H5	C2H5
25			c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>				
30		Z <sub>n</sub> A	6-CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub>	е-снз с	6-снз С2	сн <sup>3</sup> с	6-CH3 C2	сн <sup>3</sup> с	сн3 с <sub>2</sub>
35		۲ ۲	сн3 е	сн3 6	сн3 (	CH <sub>3</sub> 6	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз
40	For	×	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	CH3	снз
45	Tabelle 2 (	BspNr.	409	410	411	412	413	414	415

5	e E	d. A									3)2		
10								l B	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	-CH2-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH2=CH-(CH2)8-	CH <sub>3</sub>
						сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	сн3-(сн5)3-	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -с(сн <sub>3)</sub> 5	(сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с-сн <sub>2</sub> -	<sub>13</sub> ) <sub>2</sub> сн	)-CH-(	$\times$
15	7	r.			CH3	(CH <sub>3</sub>	(CH <sub>3</sub>	CH3	C <sub>2</sub> H	9	CH	CH2	-C1- H <sub>3</sub> C-
			បី										
20	í	n	C2H5	C2H5	снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снэ	снз
25													
			c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C3H7	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	С3Н7	C3H2	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C3H2
30	•	<	ΰ`										ပ်
	t	2 <sub>n</sub>	6-сн3	6-сн3	€-сн3	€-сн3	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	6-сн3
35	(gui	<b>-</b>	снз	снэ	снз	снз	снз	снз	снз	снз	снз	СНЗ	снз
	Fortsetzung)	×	снз	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снэ	снз
40	(Fort		Ü	J	J	J	U	J	0	U	O	Ü	O
45	16 2	N. I.	-										
	Tabelle	BspNr.	416	417	418	419	420	421	422	423	424	425	426

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	10	5
Tabelle 2	2 (Fortsetzung)	(guna					
BspNr.	×	<b>&gt;-</b>	z <sub>n</sub>	٧	æ	R1	Fр
427	снз	CH3	6-CH3	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	СНЗ	C4H9-CH-C2H5	
4.28	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2	CH <sub>3</sub>	$\begin{array}{c} c_1 \\ \\ c_1 \\ \end{array} \begin{array}{c} c_{H_3} \\ \end{array}$	
429	снз	снз	€-сн3	c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH3	$\begin{array}{c} {\rm H_3^{C-0}}\\ {\rm H_3^{C}} \end{array}$	
430	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2	CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C-0-	
431	CH <sub>3</sub>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	C3H7	CH3	H <sub>3</sub> C	
432	СНЭ	снэ	<sup>6</sup> -сн <sup>3</sup>	C3H2	снз	H3C-S-CH2-	
433	СНЗ	СНЭ	6-сн3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ		
434	снэ	снэ	6-сн3	C3H2	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	

45	40	35	30	25	20	10	5	
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset:	(gunz						
BspNr.	×	٨	$z_n$	Ą	æ	R1	Fр <sup>0</sup>	•
435	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H7	снз	OCH <sub>3</sub>		
436	СН3	снз	е-сн <sup>3</sup>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	OCH <sub>3</sub>		
437	CH <sub>3</sub>	СНЗ	£но-9	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	. CH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> CO	,	
438	снз	снз	£нэ-9	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	CH <sub>3</sub>	eg d		
439	CH3	снз	6-СН3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	CH <sub>3</sub>		
440	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	€но-9	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	$H_3c$		
441	снз	СН3	6-CH <sub>3</sub>	C3H2	снз	NO.2		

45	40	35	30	25	20	10 15	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortsetz	( Bunz					
BspNr.	×	<b>&gt;-</b>	$z_n$	A	a l	R1	Fp <sup>0</sup>
442	СН <sub>Э</sub>	CH <sub>3</sub>	6-сн3	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	No.2	
443	CH <sub>3</sub>	снз	€нэ-9	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub> (	$\sim$	
444	CH <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	с <sub>3</sub> н <sub>7</sub>	сн3	r d	
445	снз	снз	е-сн <sup>3</sup>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз		
446	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>	C3H2	снз	c1	
447	снз	СНЗ	6-CH3	с <sup>3н</sup> 2	CH <sub>3</sub>		
448 449 450 451	CH3 CH3 CH3	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub> 6 - CH <sub>3</sub> 6 - CH <sub>3</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub> i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub> CH <sub>3</sub>	СН <sub>3</sub> (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН- (СН <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> С- СН <sub>3</sub> -(СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	

EP 0 456 063 A2

									•		
5		Fp									
10		R1	C2H5-C(CH3)2	(сн <sup>3</sup> )³с-сн <sup>5</sup> -	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-с(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup>	CH <sub>2</sub> =CH-(CH <sub>2</sub> ) <sub>8</sub> -	$H_3$ CCH3	C4H9-CH-C2HS		H <sub>3</sub> C-0 H <sub>3</sub> CCH <sub>3</sub>	H <sub>3</sub> C-0 CH <sub>3</sub>
,,							-			H	<b># #</b>
20		æ	снз	СНЗ	снз	снэ	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
25		A	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		zn	6-сн3	€ −СН3	6-CH <sub>3</sub>	<sup>Е</sup> НЭ-9	6-CH <sub>3</sub>	6 - CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	( gun	٨	снэ	снз	снз	CH3	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз
40	(Fortsetz	×	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	снз	CH <sub>3</sub>
<b>4</b> 5	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	452	453	454	455	456	457	458	459	460

5	ç	r p								
10			ĺ		H3C-S-CH2-	CH <sub>3</sub>	$\left. \begin{array}{c} \left. \left. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \right. \\ \left. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \right. \\ \left. \right. \\ \left. \right. \\ \left. \right. \\ \left. \right. \\ \left. $	OCH <sub>3</sub>	r.	
15	-	R1	H3C	H <sub>3</sub> C	H <sub>3</sub> C-S	<b>የ</b> ^^ የ	ρ^ <u>,</u> ρ		OCH <sub>3</sub>	н <sup>3</sup> со—
20		æ		снз	CH3	снз	СНЭ	CH3	снэ	снз
<b>25</b> .		A		i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	6-CH <sub>3</sub> i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		Zn		€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6 -CH <sub>3</sub>	ено-9	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3
35	(Bunz	<b>&gt;-</b>		снз	снз	снз	снэ	CH3	снз	снз
40	Tabelle 2 (Fortsetzung)	×		СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	CH3
45	Tabelle 2	BspNr.		461	462	463	464	465	466	467

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	Fortset:	(Bunz					
BspNr.	×	Y	$^{2}_{n}$	٧	æ	R1	Fp°
468	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	6-снз	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Œ	CH <sub>3</sub>	
469	CH3	снз	€н2-9	i -C3H7	×	CH <sub>3</sub>	
470	снэ	снз	6-CH3	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	æ	$H_3c$	
471	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	I	NO S	
472	снз	снз	6-сн3	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	I	No.2	
473	СНЗ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	x	O <sub>2</sub> N	
474	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	i-C3H7	x	ច្	

	c	Fp			·					•		
5	٠ (	<b>Y</b>									3)2	1
10			Ţ	<u> </u>	<u> </u>	L		3-8	CH3)2	(сн <sub>3</sub> )зс-сн <sub>2</sub> -	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	СН2=СН-(СН2)8-
15 .	•	R1		C110		СН <sub>3</sub> (СН <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> СН-	-э <sup>є</sup> (єнэ)	сн <sup>3</sup> -(сн <sup>2</sup> ) <sup>3</sup> -	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	(CH <sup>3</sup> )	(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> (	CH <sub>2</sub> =CH-
20		В	æ	Ħ	<b>#</b>							
25		A	i - C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	- (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4.</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	€-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	(Bun	<b>&gt;</b>	снэ	снз	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	снз
40	(Fortsetzung)	×	СНЭ	CH3	снэ	CH <sub>3</sub>	CH3	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	cH3
45	Tabelle 2	BapNr.	475	476	477	478	479	481	482	483	484	485

EP 0 456 063 A2

45	40	35	30	25	20	15	10	5	
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset:	( gunz							
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	2 <sub>n</sub>	A	æ	R1		Fp <sup>0</sup>	
486	снз	снз	6-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		C17	CH3	·	
487	снэ	снэ	€-сн3-9	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		C4H9-CH-C2H5	-C2H5		
4 8 8	CH <sub>3</sub>	снз	6-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		5 5	CH <sub>3</sub>		
489	СНЭ	снэ	6-CH3	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>4</sup> -		H <sub>3</sub> C-0-)	<b>F.</b>		
490	CH <sub>3</sub>	снз	€-сн³	-(CH <sub>2</sub> )4-		H <sub>3</sub> C-0-	K. H.		
491	снз	снз	€-сн3	-(CH <sub>2</sub> )4-		H <sub>3</sub> C			
492	снз	CH3	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	#2"	٠	
493	СНЭ	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			CH <sub>3</sub>		
494	СНЭ	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			$\chi_{c_2 H_5}$		

45	40	35	30	25	20	15	10	5	
abelle 2	[abelle 2 (Fortsetzung)	( gunz				•		•	
3spNr.	×	<b>&gt;</b>	Z <sub>n</sub> A		63	R1		яр	
495	CH3	снз	6-СН3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			оснз		
496	снэ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		OCH3	$\downarrow$		
497	CH <sub>3</sub>	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		<b>→</b> ор€н			
864	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		U	СНЗ		
664	снэ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		CH <sub>3</sub>			
200	CH <sub>3</sub>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	***	H <sub>3</sub> C	人	•	
501	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -			NO <sub>2</sub>		

45	40	35	30	25	20	15	10	5
Tabelle 2 (Fortsetzung)	(Fortset;	( Bunz						
BapNr.	×	<b>&gt;</b>	$z_n$	A	æ	R1		Fp°
502	CH <sub>3</sub>	снз	6-сн3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		No. 2		
803	снз	CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>4</sup> -		N <sub>2</sub> O		
504	СНЗ	снз	6-CH3	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -				
505	СНЗ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -				
506	CH <sub>3</sub>	cH <sub>3</sub>	€-сн <sup>3</sup>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -		C1		
202	CH3	снз	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sup>2</sup> )4-			<b>{</b>	
508 509 510 511	СН <sub>3</sub> СН <sub>3</sub> СН <sub>3</sub>	3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3 3	6-CH <sub>3</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> - -(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		сн <sub>3</sub> (сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн- (сн <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> с- сн <sub>3</sub> -(сн <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> -	1.	
***	, ,	n		0.2		0.9		

<b>4</b> 5	40	35	30		25	20	15	10	6
<u>Tabelle 2</u> (Fortsetzung)	Fortset	( gunz							
BspNr.	×	*	2 <sub>n</sub>	V		В	R1		Fpº
512	снэ	снз	€н2-9		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		C2H5-C(CH3)2	H <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
513	СНЗ	снз	€н2-9		-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -		- <sup>2</sup> но-о <sup>в</sup> ( <sup>в</sup> но)	CH <sub>2</sub> -	
514	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -		(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-C(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	
515	СНЗ	CH3	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		СН <sub>2</sub> =СН-(СН <sub>2</sub> )в-	CH <sub>2</sub> )8-	
516	СНЗ	СНЗ	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		H <sub>3</sub> C <sub>1</sub>	\	÷
517	СНЗ	снз	6-CH <sub>3</sub>		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		C4H9-C	C4H9-CH-C2H5	
518	CH <sub>3</sub>	CH3	6-сн3		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		2 2	∑ <sub>e</sub> H <sub>3</sub>	
519	СНЭ	снз	6-CH3		-(CH <sub>2</sub> )5-		-э <sup>Е</sup> Н	CH <sub>3</sub>	
520	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	€-сн3-9		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		н <sub>3</sub> с-о-	Z <sub>eH3</sub>	

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>							
10			ſ	н <sub>3</sub> с-s-сн <sub>2</sub> -	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	OCH <sub>3</sub>	-E	
15		R1	H3C	H <sub>3</sub> C-S	<u>የ</u> ^ የ	የ^የ		H <sub>0</sub> C	H <sub>3CO</sub>
20		æ	1	1		1	ı	1	1
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(сн <sub>2</sub> )-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
30		4	ო	ო	e e	m	m	m	m
30		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	е-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3
35	(buna	٨	снз	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз	снз	снз
40	(Fortset:	×	CH <sub>3</sub>	CH3	СНЭ	CH <sub>3</sub>	снз	CH3	СНЗ
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	521	522	523	524	525	929	527

5		Fp <sup>0</sup>						
10			снз	Į.	Ļ	NO <sub>2</sub>	Ţ	Ţ
15		R1		CH <sub>3</sub>	Н3С		No.	OZN
20		В						
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -					
30		Z <sub>n</sub> A	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>
35	(Buna	<b>&gt;</b> -	снз	снз	cH <sub>3</sub>	снз	снз	снз
40	(Fortsetzung)	×	снз	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	снз
45	Tabelle 2	BspNr.	528	529	530	531	SE 33	83 83

EP 0 456 063 A2

5		Fp <sup>0</sup>			·	
10			5. 人	Ļ	$\downarrow$	<u> </u>
15		R1			CI	
20		á	ı	1	1	
25			-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -			
30		Z <sub>n</sub> A	6-CH <sub>3</sub>	6-сн <sub>3</sub>	e-cH <sub>3</sub>	6-СН3
35	( gunz	*	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снз
<b>40</b>	(Fortset	×	CH3	СНЗ	СНЗ	снз
45	Tabelle 2 (Fortsetzung)	BspNr.	534	S 3 S	536	537
50	H	ш 1				

		F P C											\
5					<del>-</del> H	н-сн2-	1	ღ	ı	-CH2-	. 1	>	< }
10	,	R2	снэ	C2H5	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> с	С <sub>2</sub> Н5-СН-	EH3	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -	$\bigcirc$	C2H50	C2H50
15													
20	G	ω	снэ	снз	снз	СНЗ	CH3		CH3	снз	снз	СН <sup>3</sup>	СНЗ
25	(16)	<b>A</b>	снз	снз	снз	снэ	снз		CH <sub>3</sub>	снз	снэ	снз	снз
	ئے	Z <sub>n</sub>											
30	×	r r	Ξ	Ξ	I	x	x		x	x	Œ	r	. <b>エ</b>
35	R <sup>2</sup> 0-	HN	C	CJ	CI	C	Ü		G	CJ	CJ	C1	c <sub>1</sub>
40		×	C1	ប	C1	CJ	ប៊		C)	CJ	ប	ເວ	CI
45	Tabelle 3	BapNr.	538	539	540	541	542		543	544	545	546	547

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C		s-0~CH <sub>3</sub>	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-о сн <sub>3</sub>	,-0 <del>\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\</del>	C2H5-0~C2H5		ıo	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн-     сн <sub>3</sub>	-ɔ <sup>ɛ</sup> (ɛнɔ)	
15		R <sup>2</sup>		C2H5-0	HO)	C3H2-0-	C <sub>2</sub> H <sub>c</sub>	CH3	C2H5	HO)	HO)	C2H	HD)	
20		æ	CH3	CH3	СНЭ	CH3	снз	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH3	
25		V	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	CH3	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	C2HS	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	
30		2 <sub>n</sub>	æ	æ	x	Ħ	Ħ	x	Ξ	H	I	<b>x</b>	x	:
35	setzung)	*	ü	CJ	<b>C1</b>	CI	C	C	C	CJ	ប	ប៊	ប	
40	<u>Tabelle 3</u> (Fortsetzung)	Nr. X	ប	Cl	ជ	ប៊	C1	CI	CJ	CJ	C1	C1	CI	1
	Tabel	BspNr.	548	549	550	551	552	553	554	555	256	557	558	ر د د

EP 0 456 063 A2

		Fp° C			,			снэ		w				
5			,	>	<b>}</b>	1	CH <sub>3</sub>	\ \frac{1}{2}	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			<u>.</u>	1-CH <sub>2</sub> -
10		R <sup>2</sup>		C2H50	C2H50		C2H5-0	(сн <sub>3</sub> )2сн-о	C3H7-0	C2H5-0~	СНЗ	$c_2H_5$	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -
15		æ					b	J	O	0	0	b	~	
20		В	CH3	CH3	снз	снз	снэ	c <sub>H</sub> 3	снз	снз	$c_2H_5$	$c_2 H_5$	$c_2H_5$	$c_2H_5$
			c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5
25		A	Ů.	บั	ບັ	บั	ט`	ט`	ט	U	O	O	U	<b>D</b>
30		Zn	x	×	æ	æ	×	Ħ	I	Ħ	x	I	H	Ħ
35	( <b>6</b> 1	<b>&gt;</b>	C1	C1	C1	C]	C1	CI	C1	C1	ເນ	C1	C]	C1
40	(Fortsetzung)							,						
	3 (For	×	c <sub>3</sub>	ប៊	CI	CI	CI	ប៊	C C	CI	C	C	CJ	CI
45	Tabelle 3	BspNr.	. 099	561	295	£93	564	565	266	267	568	699	870	571

EP 0 456 063 A2

m	s & s S Gartabelang)	35 (bun <b>x</b>	30	25	. 20	10	5	
×		<b>&gt;-</b>	2 <sub>n</sub>	4	æ	R <sup>2</sup>	1	Fp <sup>0</sup> C
ប៊		<b>C1</b>	æ	C2H5	C2HS	C2H5-CH- CH3		
ວິ		C1	<b>=</b>	C2H5	C2H5	-cha)	- <sub>2</sub> e-	
បី បី		C1 C1	<b>=</b> =	C2H5 C2H5	C2H5 C2H5	(CH <sub>3</sub> )	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -	
ច		CJ	æ	C2H5	C2H5	C2H50	>	
ប		ເງ	Ħ	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	9 [ } }	
C		CI	Ħ	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	<b>√</b> !	<u> </u>	
C		CI	π	C2H5	C2H5	C2H5-0-	CH <sub>3</sub>	
ເວ		CI	x	C2H5	C2H5	(CH <sup>3</sup> )	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-о	СНЭ
CI		C1	I	C2H5	C2H5	C3H7-0-	CH <sub>3</sub>	
ប៊		c ប	r	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C2H5-0	.0~C2Hs	

5		Fp⁰ C										\		_
10		R <sup>2</sup>	снз	C2H5	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> CH-CH <sup>5</sup> -	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-	- <sup>2</sup> но-о <sup>є</sup> (Ено)	$\Diamond$	$c_2H_5O$	C2H50	$\Diamond$	C2H5-0~CH3
15														
20		В	CH3	СНЗ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH3	CH3	СНЗ	снэ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЗ
25		<b>A</b>	C3H7	C3H2	C3H7	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H7	C3H2	C3H2	C3H7	C3H7	C3H7	C3H2
30		2n	н	æ	Ħ	H	x	æ	Ħ	ж	Ħ	I	x	I
35	(gunz	٨	CJ	CI	CI	ប	ប	CI	CJ	<b>C1</b>	C1	C1	G	CI
40	(Fortsetzung)	×	C1	ប	C1	ដ	<b>C1</b>	ប	Cl	C1	ເວ	C1	ច	C3
45	Tabelle 3	BspNr.	583	584	585	586	587	5 8 8	589	290	591	592	593	594

EP 0 456 063 A2

<b>45</b>	40	35	30	20	15	5
Tabelle 3	(Fortsetzung)	(bun				
BspNr.	×	*	z <sub>n</sub>	٧	æ	R <sup>2</sup> Fp <sup>0</sup> C
595	c <sub>3</sub>	CJ	¤	C3H2	СНЗ	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-о—сн <sup>3</sup>
596	c <sub>1</sub>	<b>C1</b>	Ħ	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	cH <sub>3</sub>	C3H7-0-CH3
297	. 61	CJ	×	c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	C2H5-0~C2H5
598	c1	CJ	I	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	СН <sub>З</sub>
669	ច	c1	×	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
009	CJ	CI	Ħ	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-
601	CJ	C1	x	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -
209	C1		×	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -CH-       C <sub>2</sub> H <sub>3</sub>
603	C1	C1	H	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	CH <sub>3</sub>	2 <sup>E</sup> ( <sup>E</sup> H2)
604	CI	C1	I	i-C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	снз	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> C-CH <sub>2</sub> -
909	C <sub>1</sub>	C1	æ	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СНЗ	$\Diamond$
909	ច	ប៊	æ	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 0

5		Fp⁰ C	>		снз	СНЭ	снз	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>				-21		
10		R <sup>2</sup>	C2H50		C2H5-0	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-о	C3H2-0-	C2H5-0	CH <sub>3</sub>	C2H5	-нэ <sup>2</sup> (снэ)	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-CH <sub>2</sub> -	C2H5-CH-	CH <sub>3</sub>
15														
20		В	снэ	снз	· CH3	СНЗ	снз	снэ	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	
25		A	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	D) -	ID) -	(C)	D) -	i) -				
30		$z_n$	ж	ж	Ħ	I	æ	×	x	×	Ħ	H	н	
35	(gunz	*	CJ	CJ	<b>C</b> 1	C	C1	C1	ប	ប	ប	C1	C1	
<b>40</b>	(Fortsetzung)	×	CJ	C1	CI	CI	C1	C1	c 1	CJ	CJ	<b>C1</b>	C1	
<b>45</b>	Tabelle 3	BspNr.	209	809	609	610	611	612	613	614	615	616	617	
50														

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C		ı			>		снэ	СН3	СНЭ	-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
10		R <sup>2</sup>	-၁ <sup>Є</sup> (ЄНЭ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>2</sup> -	$\bigcirc$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	C2H50		C2H5-0~	(сн³)5сн-о∕	C3H7-0~	C2H5-0~
15												
20		B	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-			
25		4	'	•	'	1	•		•	•	•	•
30		2 <sub>n</sub>	I	I	×	x	x	æ	н	ĸ	ж	æ
35	( bun:	<b>&gt;</b> -	CI	C	CI	<b>C</b> 3	CJ	CI	CJ	CI	CJ	CI
40	(Fortsetzung)	×	CJ	CJ	CJ	C1	CJ	CJ	CJ	C1	C1	CI
45	Tabelle 3	BspNr.	618	619	950	621	622	623	624	625	929	627

v		Fp° C													
5						121				I N		\	\ q		CH3
10		R <sup>2</sup>	снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-с	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> -CH-       CH <sub>2</sub>	ว	, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2, 2,	HD-DE(EHD)		C2H50	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		C2H5-0
16															
20		В	$-(CH_2)_5^-$	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
25		A												t	
<b>30</b>		Zn	н	I	H	ĸ	Ħ		<b>x</b> :	Œ	ж	Ħ	×	<b>#</b>	æ
35	(Bun	<b>&gt;-</b>	CJ	CJ	ប	ដ	ប៊		ຽ	ប៊	ប	ü	CI	C	C
40	(Fortsetzung)	×	C1	C1	CJ	CI	C1		ບ	ប	CI	C1	c <sub>1</sub>	<b>C</b> 1	CI
45	Tabelle 3	BspNr.	829	629	630	631	632		633	634	635	636	637	638	639

EP 0 456 063 A2

5		Fp⁰ C	сн <sub>3</sub> ) 2сн-о~ сн <sub>3</sub>	-0-CH3	-0~C2H5			13)2	(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	снз		13,2	(cH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>			13,2	CH <sub>3</sub>
15		R <sup>2</sup>	(снз)	C3H2-0-	C2H5-0	снз	СНЗ	CH(Ch	CH <sub>2</sub> C(	CH3	СНЭ	CH(C)	CH <sup>S</sup> C(	CH <sub>3</sub>	C2HS	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	£ /
20		æ	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	Ξ	r	I	H	н	Ħ	Ħ	Ħ	I	x	×	Œ
25		A	- (C	:D) -	:D) -	H	снз	CH <sub>3</sub>	снз	Ŧ	снэ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	×	×	I	×
30		$z_n$	æ	I	ĸ	6-01	6-C1	6-C1	6-C1	H	H	Ħ	Ξ	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	( bunz	*	C1	C1	CJ	CJ	CJ	CJ	ប	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЭ	снэ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз
40	(Fortsetzung)	×	ច	C1	ü	C1	CJ	CJ	CJ	снэ	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>
<b>4</b> 5	Tabelle 3	BspNr.	640	641	642	643	644	645	646	647	648	649	920	651	652	653	654

5		Fp <sup>0</sup> C									٠		
10		R <sup>2</sup>	CH <sub>2</sub> -C(CH <sub>3</sub> )3	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\bigcirc$		снз	C2H5	CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH C2H2	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\Diamond$
15													
20		æ	I	Ξ	ж	x	H	Ħ	x	x	Ξ	Ħ	Ħ
25		4	×	I	ĸ	n	CH3	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снэ	снз	снз	CH3
30		Zn	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	€ + СН3	6-CH3	€н <b>⊃</b> -9	6-сн <sub>3</sub>	€но-9	€н2-9	6-CH <sub>3</sub>
35			_ <u>e</u>	_	ĘE	Ę.	<u>و</u>	£1	£	_e	<del>د</del> ع	e T	снз
	(gunz	<b>&gt;-</b>	СНЗ	CH	СНЗ	CH3	5	CH3	ដ	СНЗ	СНЗ	СНЗ	ប៉
40	(Fortsetzung)	×	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снэ	СНЗ	CH3	снз	снэ	снз	снз	снз
45	Tabelle 3	BspNr.	655	929	259	658	629	099	661	299	693	664	999

5		Pp.C			. 83	ın.	3)3	-C2H5			
10	ç	ሜ		CH <sub>3</sub>	C2 <sup>H5</sup> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH C2H5	CH <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	$\bigcirc$		CH3 CH3
15	ı	B)	. ж	<b>#</b> :	r ¤	æ	н	Ħ	æ	æ	<b>x</b> :
20		٧	снз	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн(сн3)2	CH(CH <sub>12</sub>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>
30		Zn	€H2-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-СН3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	( gunz	<b>*</b>	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH3	CH <sub>3</sub>
40	(Fortset	×	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снэ	E HO
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	999	299	699	029	671	672	673	674	675

5		Fp° C									
10		R <sup>2</sup>	сн(сн <sup>3</sup> )2	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	CH <sup>2</sup> CH <sub>3</sub>	ch <sub>2</sub> c(ch <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>			снз	C2H5
16											
20		æ	Н 2	H 2	н 2	Н 2	2 H	H Z	н г	н Ен	<sup>1</sup> 3 н
25		4	CH <sup>2</sup> CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	CH <sub>2</sub> CH(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	сн <sup>2</sup> сн(сн <sup>3)</sup> <sup>2</sup>	CH2CH(CH3)2	CH <sup>2</sup> CH(CH <sup>3</sup> ) <sup>2</sup>	сн <sub>2</sub> сн (сн <sup>3)</sup> 2	сн <sub>2</sub> сн(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>
30		$^{2}n$	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6 -CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	€н⊃-9	6-CH <sub>3</sub>
35	(Sunz	<b>*</b>	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH3	снэ
40	(Fortset	×	CH3	снз	снз	CH3	CH3	СНЗ	снэ	снз	снз
45	Tabelle 3 (Fortsetzung)	BspNr.	229	829	. 629	680	681	. 289	683	684	685

50	45	40	35	<b>25</b> <b>30</b>	20	15	10	5
Tabelle 3 (Fortsetzung)	(Fortset	( gunz '						
BspNr.	×	<b>&gt;</b>	Zn	Ą	В	$\mathbb{R}^2$	ഥ	Fp°C
686	СН3	cH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	¤	сн(сн3)2		
289	CH <sub>3</sub>	снз	6 - CH3	(сн <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -sсн <sub>3</sub>	r	CH C2HS		
688	снз	снз	€н2-9	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	Ħ	CH <sup>S</sup> C(CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup>	_	
689	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	H	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> 0-C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	HS	
069	снз	CH <sub>3</sub>	€ +⊃-9	(СН2)2-8СН3	H	$\bigcirc$		
691	CH3	снз	6-СН3	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> -SCH <sub>3</sub>	æ	$\bigcirc$		
269	снэ	x	6-CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЗ		
693	СНЗ	CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	сн <sup>3</sup>	снз	C2H5		140
694	CH <sub>3</sub>	CH3	6-CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-		161-163
969	снз	снз	6-CH <sub>3</sub>	снз	снз	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	.H2-	-
969	снз	снз	6-CH3	снз	снэ	C2H5-CH-		86
						CH <sub>3</sub>		

	٦ <sup>و</sup> ط						СНЭ		10
5		- Z		\ \ \ \ \		CH <sub>3</sub>	\_	CH <sub>3</sub>	C2H5
10		(СН <sub>3</sub> ) <sub>3</sub> С-		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 0~		C2H5-0	сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-о	∕о- <sup>2</sup> н <sup>£</sup> э	C2H5-0
15	R2	HO)	$\checkmark$	ບິ່ນ	•	C2H	3	t <sub>C</sub>	C <sub>2</sub> t
	æ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	εнэ	снз
20					_				
25	4	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снз
30									
30	Zn	ено-9 ено-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3
35		CH <sub>3</sub>	снз	сн <sub>з</sub>	снэ	снэ	снз	Енэ	снз
40	et zung Y	υυ	O	0 0		0	U	Ü	J
	Tabelle 3 (Fortsetzung) BspNr. X Y	CH3 CH3	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	снз	СНЗ	СНЗ	снэ
45	1e 3 (							·	
50	Tabelle BspNr.	697 868	669	700	702	203	704	202	206

5		Fp <sup>0</sup> C				-2			į	N			<b>&gt;</b>		CH <sub>3</sub>
10		R <sup>2</sup>	снз	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(CH <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> CH-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	С <sub>2</sub> Н5-СН-   СН3	-j~(~Hj)	(CH2)2C-CH2-			C2H5O	C2H5O		C.H 0
15			нз	снэ	нз	нз	снз	in in	ב ה ה	<u>ب</u>	снэ	снз	снз	снз	H
20		æ	U	υ	ပ	Ö	υ							_	
25		4	$c_2H_5$	C2H5	$c_2H_5$	$C_2H_5$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H	C. 7.	5.2	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	$c_{2H_5}$	C2HS	H . C
30		2 <sub>n</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€-СН <sup>3</sup>	6-CH2	E 10-9		€-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	<sup>Е</sup> но-9	4-CH.
35	(Bunz	<b>&gt;-</b>	Ħ	снэ	CH3	снз	СНЗ	i E	ה ה	<b>.</b>	снз	снз	снз	CH3	ב ב
40	(Fortsetzung)	×	СНЗ	$cH_3$	CH3	снз	снэ	i H	E 40	e S	снз	снз	снз	снэ	ä
<b>4</b> 5	Tabelle 3	BspNr.	707	708	709	710	711	210	713	3	714	715	716	717	910

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C	-o-CH3	CH <sub>3</sub>	C2H5		·		-CH <sub>2</sub> -			-CH <sub>2</sub> -	
10 -		R <sup>2</sup>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-0	C3H2-0~	C2H5-0~	снз	C2HS	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	C2H5-CH-       	-2 <sup>E</sup> (CH <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> C-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -	
15		В	снз	снз	снз	C2H5	C2H5	C2H5	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5
20			· <b>ເ</b> s	. ഗ	ان	s.	S	υ	د	S	ß	S	ស
25		Y	6-сн3 с2н5	6-CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	6-сн <sub>3</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>			H3 C2H5		<sup>.</sup> H <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	H3 C2HS	6-CH <sub>3</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
30		Zn	0-9	0-9	0-9	6-CH <sub>3</sub>	0-9	0-9	6-сн3	6-СН <sub>3</sub>	€ +СН3	6-CH <sub>3</sub>	9-9
35	(Fortsetzung)	*	СНЗ	СНЗ	CH3	Ħ	СНЭ	СНЭ	СНЗ	СН3	снз	СНЗ	СНЗ
40		×	CH3	снэ	СНЭ	CH3	CH3	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЗ	СНЗ
45	Tabelle 3	BspNr.	719	720	721	722	723	724	725	726	727	728	729

EP 0 456 063 A2

5		Fp° C		>		снз	Сн3	၉	C2H5					
10			C2H50	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> 0		c2H5-0~	∕о-нэ <sup>г</sup> (сн³)	с <sub>3</sub> н <sub>2</sub> -о- сн <sub>3</sub>	C2H5-0~4C2		ι V	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> CH-	(сн <sup>3</sup> , <sup>2</sup> сн-сн <sup>2</sup> -	С <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн-   сн <sub>3</sub>
		R <sup>2</sup>	Ů.	O T		Ü	H))	HEO	C <sub>2</sub> H	, HO	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(CH	H)	C2H
15		В	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2H5	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH CH C	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз
20						٠								
25		4	C2H5	$c_2H_5$	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	C2HS	C2H5	C2H5	C2H5	: : :	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C3H2	C <sub>3</sub> H <sub>2</sub>
30		Zn	€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	A-7H)	EHD-9	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	ortsetzung)	¥	CH3	снз	снз	снз	снз	снэ	СНЗ	=	: HJ	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ
40	(Fortse	×	снэ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	СНЗ	ż	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	CH3
45	Tabelle 3	BspNr.	730	731	732	733	734	735	736	6	738	739	740	741

EP 0 456 063 A2

5		₽p₀ C		.H2-		<b>&gt;</b>	<b>&gt;</b>		CH <sub>3</sub>	СНЭ	CH <sub>3</sub>	C2H5	
10		R <sup>2</sup>	(CH <sub>3</sub> )3C-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -		C2H50	C2H5O		C2H5-0~	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-0-	C3H2-0	C2H5-0	снз
15		a	снз	снз	снз	c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	снз	снз	снз	снз	снэ	CH <sub>3</sub>	снз
25		۷ ا	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СЗН7	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	СЗН7	СЗН7	СЗН7	c <sub>3</sub> H <sub>2</sub>	C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		2 <sub>n</sub>		6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	€HD-9	€+С+3	6-сн3	€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3
35	(gunz	<b>&gt;-</b>	CH3	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	снэ	снэ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	æ
40	(Fortsetzung)	×	CH3	cH3	снз	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	снз	снэ
45	Tabelle 3	BspNr.	742	743	744	745	746	747	748	749	750	751	752

		Fp° C									\		
5					H2-			H2-		>	$\langle$		CH3
10		R <sup>2</sup>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-сн <sup>5</sup> -	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн- сн <sub>3</sub>	-э <sup>є</sup> (Єнэ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>2</sup> -		C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O		C2H5-0
15													
20		æ	CH3	снз	снз	СНЗ	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	СНЭ
25		<	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C3H7	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>
30		2n	6CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	€-СН3-9	<sup>Е</sup> но-9	<sup>6</sup> -сн <sup>3</sup>	6-сн3	е-сн <sup>3</sup>	€-сн3
35	(gunz	<b>*</b>	CH3	CH <sub>3</sub>	снз	СНЗ	СНЗ	снз	снз	снз	снэ	снз	снз
40	(Fortsetzung)	×	CH3	CH <sup>3</sup>	снз	снз	СНЗ	снз	СНЗ	снз	снз	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3	BspNr.	753	754	755	756	757	758	759	760	761	762	763

EP 0 456 063 A2

5	,	Fp° C	-0~CH3	CH <sub>3</sub>	C2H5			1	I-CH2-		٨.	-CH2-	·
10	(	R <sup>2</sup>	(сн <sup>3</sup> ) <sup>2</sup> сн-о	C3H2-0	C2H5-0	CH <sub>3</sub>	C2H5	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	(сн <sup>3</sup> ) <sup>5</sup> сн-сн <sup>5</sup> -	C2H5-CH-	-Э <sup>E (Е</sup> НЭ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> .	
15											•		
20		В	снз	СНЭ	снз	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -
25		A	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	i-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	٦) -	٥) -	٦) -	٠ (٥	0) -	<b>3)</b> -	) ·	D) -
30		Zn	6-CH <sub>3</sub>	6-CH3	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	€ CH <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>	6-CH <sub>3</sub>
35	( gunz	٨	СНЗ	снз	CH <sub>3</sub>	×	CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	снз	снэ	СНЭ	СНЗ	снз
40	(Fortsetzung)	×	снз	снэ	снз	, CH <sub>3</sub>	CH <sub>3</sub>	СНЗ	. EH3	снз	СНЗ	снз	снэ
45	Tabelle 3	BspNr.	764	765	992	292	768	692	770	771	772	773	774

EP 0 456 063 A2

		Fp° C					CH3							
5	•	Fp	\	\ \		CH <sub>3</sub>	<b>&gt;</b>	CH3	C2H5				2	
			{	\ \ \		\	70-но	<b>/</b>	$\leftarrow$			-H-	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-сн <sub>2</sub> -	-CH-
10		8	C2H50	C2H5O		C2H5-0	О-но²(€но)	C3H2-0	C2H5-0-	CH3	2H5	(сн <sub>3</sub> ) <sub>2</sub> сн-	(CH <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub> -сн- Сд
15		R <sup>2</sup>						J	J	Ū				J
										٠				
20		æ	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>4</sup> -	-(CH <sub>2</sub> )4-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	2)2	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
			- (C	- (C	<del>(</del> C) -	- (CE	H) -	- (CH	- (CH	-(CH	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	- (CH	- (CH	- (CH
25		<b>4</b>												
30		Zn	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	6-сн3	6-сн3	€-сн³	6-сн3	€-сн3-9	6-CH3	-CH3	€+CH <sup>3</sup>	€-сн3	6-сн3
		2	9	9	9	9	•	•	9	9	9	9	9	9
35	ng)	<b>&gt;-</b>	СНЗ	снз	снэ	снз	снэ	снз	CH <sub>3</sub>	×	снз	снз	снз	снз
40	rtsetzung)													
40	(Fort	×	СНЭ	СНЭ	снз	снз	снз	снз	снэ	CH3	CH <sub>3</sub>	СНЭ	СНЭ	CH <sub>3</sub>
45	Tabelle 3	-Nr.												
	Tabe	BspNr.	775	922	777	778	779	780	781	782	783	784	785	786

5		Fp°C		C-CH2-	1	>	<b>&gt;</b>	$\downarrow$	CH <sub>3</sub>	H-0~CH3	CH <sub>3</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>
10		R2	-э <sup>є</sup> (ЄНЭ)	(сн <sup>3</sup> ) <sup>3</sup> с-сн <sup>5</sup> -		C2H50	C2H50		C2H5~O	(сн³) <sup>2</sup> сн-0∕	C3H7-0~	C2H5-0
15											٠	
20		e l	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sup>2</sup> ) <sup>2</sup> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> )5-	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> -
25		4										
30		Zn	€н2-9	6-сн3	6-CH <sub>3</sub>	€но-9	6-CH <sub>3</sub>	е-сн <sup>3</sup>	6-CH <sub>3</sub>	€-СН <sup>3</sup>	e-cH <sub>3</sub>	<sup>6</sup> -сн <sup>3</sup>
35	( gunz	<b>&gt;</b>	CH <sub>3</sub>	снз	снз	снз	СНЗ	CH <sub>3</sub>	снз	снз	CH <sub>3</sub>	снз
40	(Fortsetzung)	×	СНЭ	снз	CH3	снз	снэ	снз	CH3	снз	снз	снэ
45	Tabelle 3	BspNr.	787	788	789	790	791	792	293	794	795	796
50												

Beispiel (III)

138 g (0,5 Mol) N-(2,4,6-Trimethylphenyl-acetyl)-valin werden in 500 ml Methanol suspendiert, mit 73 ml (0,55 Mol) Dimethoxypropan versetzt und nach Zugabe von 4,75 g (25 mmol) p-Toluolsulfonsäure-monohydrat und Dünnschicht-Chromatographie (DC)-Kontrolle unter Rückfluß erhitzt.

Nach Abrotieren des Lösungsmittels nimmt man den Rückstand in Methylenchlorid auf, wäscht mit Natriumhydrogencarbonat-Lösung, trocknet und rotiert ein.

Ausbeute: 127,6 g (= 88 % d.Th.)

Beispiel (Ila1)

20

25

30

35

50

58.8 g (0,5 Mol) L-Valin in 720 ml Wasser werden mit 10 g (0,25 Mol) NaOH-Plätzchen versetzt. Anschließend werden synchron 30 g (0,75 Mol) NaOh-Plätzchen in 150 ml Wasser und 98,2 g (0,5 Mol) Mesitylenessigsäurechlorid so zugetropft, daß die Temperatur 40 °C, nicht überschreitet. Nach 1 h wird bei 0-20 °C mit konz. Salzsäure angesäuert, das Produkt abgesaugt und i.Vak. bei 70 °C über Diphosphorpentoxid getrocknet.

Ausbeute: 138 g (= 100 % d.Th.) Fp. 140 °C.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe der Formel (I) eignen sich bei guter Pflanzenverträglichkeit und günstiger Warmblütertoxizität zur Bekämpfung von tierischen Schädlingen, insbesondere der Klasse Arachnida und der Ordnung Milben (Acarina), die in der Landwirtschaft, in Forsten, im Vorrats- und Materialschutz sowie auf dem Hygienesektor vorkommen. Sie sind gegen normal sensible und resistente Artn sowie gegen alle oder einzelne Entwicklungsstadien wirksam. Zu den oben erwähnten Schädlingen gehören:

Aus der Ordnung der Acarina z.B. Acarus siro, Argas spp., Ornithodoros spp., Dermanyssus gallinae, Eriophyes ribis, Phyllocoptruta oleivora, Boophilus spp., Rhipicephalus spp., Amblyomma spp., Hyalomma spp., Ixodes spp., Psoroptes spp., Chorioptes spp., Sarcoptes spp., Tarsonemus spp., Bryobia praetiosa, Panonychus spp., Tetranychus spp..

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe wirken nicht nur gegen Pflanzen-, Hygiene- und Vorratsschädlinge, sondern auch auf dem veterinärmedizinischen Sektor gegen tierische Parasiten (Ektoparasiten) wie Schildzecken, Lederzecken, Räudemilben, Laufmilben.

Sie sind gegen normalsensible und resistente Arten und Stämme, sowie gegen alle parasitierenden und nicht parasitierenden Entwicklungsstadien der Ektoparasiten wirksam.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe zeichnen sich durch eine hohe akarizide Wirksamkeit aus. Sie lassen sich mit besonders gutem Erfolg gegen pflanzenschädigende Milben, wie wie beispielsweise gegen die gemeine Spinnmilbe (Tetranychus urticae) einsetzen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können weiterhin als Defoliants, Desiccants, Krautabtötungsmittel

und insbesondere als Unkrautvernichtungsmittel verwendet werden. Unter Unkraut im weitesten Sinne sind alle Pflanzen zu verstehen, die an Orten aufwachsen, wo sie unerwünscht sind. Ob die erfindungsgemäßen Stoffe als totale oder selektive Herbizide wirken, hängt im wesentlichen von der angewendeten Menge ab.

Charakteristisch für die erfindungsgemäßen Verbindungen ist, daß sie eine selektive Wirksamkeit gegen monokotyle Unkräuter im Vor- und Nachlaufverfahren (Pre- und Postemergence) bei guter Kulturpflanzenverträglichkeit aufweisen.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können z.B. bei den folgenden Pflanzen verwendet werden:

Monokotyle Unkräuter der Gattungen: Echinochloa, Setaria, Panicum, Digitaria, Phleum, Poa, Festuca, Eleusine, Brachiaria, Lolium, Bromus, Avena, Cyperus, Sorghum, Agropyron, Cynodon, Monochoria, Fimbristylis, Sagittaria, Eleocharis, Scirpus, Paspalum, Ischaemum, Sphenoclea, Dactyloctenium, Agrostis, Alopecurus, Apera.

Monokotyle Kulturen der Gattungen: Oryza, Zea, Triticum, Hordeum, Avena, Secale, Sorghum, Panicum, Saccharum, Ananas, Asparagus, Allium.

Dikotyle Kulturen der Gattungen: Gossypium, Glycine, Beta, Daucus, Phaseolus, Pisum, Solanum, Linum, Ipomoea, Vicia, Nicotiana, Lycopersicon, Arachis, Brassica, Lactuca, Cucumis, Cucurbita.

Die Verwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe ist jedoch keineswegs auf diese Gattungen beschränkt, sondern erstreckt sich in gleicher Weise auch auf andere Pflanzen.

Die Verbindungen eignen sich in Abhängigkeit von der Konzentration zur Totalunkrautbekämpfung z.B. auf Industrie- und Gleisanlagen und auf Wegen und Plätzen mit und ohne Baumbewuchs. Ebenso können die Verbindungen zur Unkrautbekämpfung in Dauerkulturen, z.B. Forst, Ziergehölz-, Obst-, Wein-, Citrus-, Nuß-, Bananen-, Kaffee-, Tee-, Gummi-, Ölpalm-, Kakao-, Beerenfrucht- und Hopfenanlagen und zur selektiven Unkrautbekämpfung in einjährigen Kulturen eingesetzt werden.

Dabei zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe neben einer hervorragenden Wirkung gegen Schadpflanzen gute Verträglichkeit gegenüber wichtigen Kulturpflanzen, wie z. B. Weizen, Baumwolle, Sojabohnen, Citrusfrüchten und Zuckerrüben, und können daher als selektive Unkrautbekämpfungsmittel eingesetzt werden.

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methylethylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz. Attapulait, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kleselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z.B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive können mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit anderen Wirkstoffen, wie Insektiziden, Lockstoffen, Sterilantien, Akariziden, Nematiziden Herbiziden oder Fungiziden vorliegen. Zu den Insektiziden zählen beispielsweise Phosphorsäureester, Carbamate, Carbonsäureester, chlorierte Kohlenwasserstoffe, Phenylharnstoffe, durch Mikroorganismen hergestellte Stoffe u.a.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können ferner in ihren handelsüblichen Formulierungen sowie in den aus diesen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen in Mischung mit Synergisten vorliegen. Synergisten sind Verbindungen, durch die die Wirkung der Wirkstoffe gesteigert wird, ohne daß der zugesetzte Synergist selbst aktiv wirksam sein muß.

Der Wirkstoffgehalt der aus den handelsüblichen Formulierungen bereiteten Anwendungsformen kann in weiten Bereichen variieren. Die Wirkstoffkonzentration der Anwendungsformen kann von 0,0000001 bis zu 95 Gew.-% Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 0,0001 und 1 Gew.-% liegen.

Die Anwendung geschieht in einer den Anwendungsformen angepaßten üblichen Weise.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eignen sich auch zur Bekämpfung von Milben, Zecken usw. auf dem Gebiet der Tierhaltung und Viehzucht, wobei durch die Bekämpfung der Schädlinge bessere Ergebnisse, z.B. höhere Milchleistungen, höheres Gewicht, schöneres Tierfell, längere Lebensdauer usw. erreicht werden können.

Die Anwendung der erfindungsgemäßen Wirkstoffe geschieht auf diesem Gebiet in bekannter Weise wie durch orale Anwendung in Form von beispielsweise Tabletten, Kapseln, Tränken, Granulaten, durch dermale bzw. äußerliche Anwendung in Form beispielsweise des Tauchens (Dippen), Sprühens (Sprayen), Aufgießens (pour-on and spot-on) und des Einpuderns sowie durch parenterale Anwendung in Form beispielsweise der Injektion sowie ferner durch das "feed-through"-Verfahren. Daneben ist auch eine Anwendung als Formkörper (Halsband, Ohrmarke) möglich.

Bei den im folgenden aufgeführten biologischen Beispielen wurden folgende Verbindungen als Vergleichssubstanzen eingesetzt:

A)

35

40 bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698 B)

50 bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698 C)

55

bekannt aus DE-A 2 361 084 und US-A 4 632 698

10 Beispiel A

5

15

20

30

45

Phaedon-Larven-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Meerrettichblattkäfer-Larven (Phaedon cochleariae) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Käfer-Larven abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Käfer-Larven abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik:

(1), (2), (32), (40), (278), (280), (290), (299).

Beispiel B

Plutella-Test

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Lösungsmittel: Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Kohlblätter (Brassica oleracea) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Raupen der Kohlschabe (Plutella maculipennis) besetzt, solange die Blätter noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Raupen abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Raupen abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (32), (283), (299).

Beispiel C

Nephotettix-Test

...

Lösungsmittel: 7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator: 1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Reiskeimlinge (Oryza sativa) werden durch Tauchen in die Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration behandelt und mit Larven der Grünen Reiszikade (Neophotettix cincticepa) besetzt, solange die Keimlinge noch feucht sind.

Nach der gewünschten Zeit wird die Abtötung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Zikaden

abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Zikaden abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (1), (32), (43), (290), (292), (299), (301).

#### s Beispiel D

#### Pre-emergence-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Samen der Testpflanzen werden in normalen Boden ausgesät und nach 24 Stunden mit der Wirkstoffzubereitung begossen. Dabei hält man die Wassermenge pro Flächeneinheit zweckmäßigerweise konstant.
Die Wirkstoffkonzentration in der Zubereitung spielt keine Rolle, entscheidend ist nur die Aufwandmenge
des Wirkstoffs pro Flächeneinheit. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in %
Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrollen. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (32), (281), (283).

#### Beispiel E

25

30

20

10

#### Post-emergence-Test

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Aceton

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Mit der Wirkstoffzubereitung spritzt man Testpflanzen, welche eine Höhe von 5 - 15 cm haben so, daß die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen pro Flächeneinheit ausgebracht werden. Die Konzentration der Spritzbrühe wird so gewählt, daß in 2000 I Wasser/ha die jeweils gewünschten Wirkstoffmengen ausgebracht werden. Nach drei Wochen wird der Schädigungsgrad der Pflanzen bonitiert in % Schädigung im Vergleich zur Entwicklung der unbehandelten Kontrolle. Es bedeuten:

0 % = keine Wirkung (wie unbehandelte Kontrolle

100 % = totale Vernichtung

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (32), (281), (283).

#### Beispiel F

#### 45 Tetranychus-Test (OP-resistent)

Lösungsmittel:

7 Gewichtsteile Dimethylformamid

Emulgator:

1 Gewichtsteil Alkylarylpolyglykolether

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit der angegebenen Menge Lösungsmittel und der angegebenen Menge Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit emulgatorhaltigem Wasser auf die gewünschten Konzentrationen.

Bohnenpflanzen (Phaseolus vulgaris), die stark von allen Entwicklungsstadien der gemeinen Spinnmilbe oder Bohnenspinnmilbe (Tetranychus urticae) befallen sind, werden mit einer Wirkstoffzubereitung der gewünschten Konzentration tropfnaß gespritzt.

Nach der gewünschten Zeit wird die Wirkung in % bestimmt. Dabei bedeutet 100 %, daß alle Spinnmilben abgetötet wurden; 0 % bedeutet, daß keine Spinnmilben abgetötet wurden.

Bei diesem Test zeigen z.B. die folgenden Verbindungen der Herstellungsbeispiele überlegene Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik: (281), (283).

#### Patentansprüche

#### 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I)

(I) 10

in welcher

5

15

20

25

30

35

45

55

Х für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht, n

für Wasserstoff oder für die Gruppen -CO-R1, -CO-O-R2 oder für E®

steht, in welchen

R1 für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann,

gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl  $\mathbb{R}^2$ und gegebenenfalls substituiertes Phenyl oder Cycloalkyl steht,

Α für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht.

für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht. В

oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebungen sind einen Carbocyclus bilden und

E<sup>®</sup> für ein Metallionäquivalent oder einen Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1, in welcher

Х für C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy steht,

Υ für Wasserstoff, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkyl, Halogen, C<sub>1</sub>-C<sub>5</sub>-Alkoxy, C<sub>1</sub>-C<sub>3</sub>-Halogenalkyl steht,

Z für C1-C6-Alkyl, Halogen, C1-C6-Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht, n

> R für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel

> > -CO-R1 (lb) oder -CO-O-R2 (lc)

oder E® (Id) 50

steht, in welchen

R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C20-Alkyl, C2-C20-Alkenyl,

> $C_1-C_8$ -Alkoxy- $C_2-C_8$ -alkyl,  $C_1-C_8$ -Alkylthio- $C_2-C_8$ -alkyl,  $C_1-C_8$ -Polyalkoxy- $C_2-C_8$ -alkyl und Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen, das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann, steht,

		für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, $c_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl;
5		für gegebenenfalls durch Halogen-, $C_1$ - $C_6$ -Alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_6$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen- und C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
10		für gegebenenfalls durch Halogen- und $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_6$ -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Halogen, Amino und $C_1$ - $C_6$ -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy- $C_1$ - $C_6$ -Alkyl steht,
15	R²	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes: $C_1$ - $C_{20}$ -Alkyl, $C_2$ - $C_{20}$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl, $C_1$ - $C_8$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_8$ -alkyl steht,
	<b>A</b>	für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkyl substituiertes Phenyl oder Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen steht,
20	Α	für Wasserstoff oder gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>12</sub> -Alkyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Alkenyl, C <sub>3</sub> -C <sub>8</sub> -Alkinyl, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -
		C <sub>8</sub> -Polyalkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>8</sub> -alkyl, Cycloalkyl mit 3-8 Ringatomen,
œ.		das durch Sauerstoff und/oder Schwefel unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Halogen, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkoxy, Nitro substituiertes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl steht,
25	В,	für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>12</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>8</sub> -
	A und B	Alkoxyalkyl steht, oder gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen 3-8 gliedrigen
	A dila b	Ring bilden oder
	E•	für einen Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht
30		sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).
	3. 3-Aryl-pyrrolic	din-2,4-dion-Derivat der Formel (I) gemäß Anspruch 1 oder 2, in welcher
	X	für C1-C4-Alkyl, Halogen, C1-C4-Alkoxy steht,
35	Y Z	für Wasserstoff, C₁-C₆-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy, C₁-C₂-Halogenalkyl steht, für C₁-C₄-Alkyl, Halogen, C₁-C₄-Alkoxy steht,
	n	für eine Zahl von 0-3 steht,
	R	für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
40		-CO-R¹ (lb), -CO-O-R² (lc) oder E <sup>•</sup> (ld)
		steht, in welchen
	R¹	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes C1-C16-Alkyl, C2-C16-Alkenyl, C1-C6-
45		Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl und Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,
50		für gegebenenfalls durch Halogen-, Nitro-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkyl-, C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl steht,
30		für gegebenenfalls durch Halogen-, $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-, $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkoxy-substituiertes Phenyl- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht,
55		für gegebenenfalls duch Halogen- und C <sub>1</sub> -C <sub>6</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryl steht,
		gegebenenfalls für durch Halogen- und $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_5$ -alkyl steht,

		für gegebenfalls durch Halogen, Amino und C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkyl-substituiertes Hetaryloxy-C <sub>1</sub> -C <sub>5</sub> -alkyl steht,
-	R <sup>2</sup>	für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes $C_1$ - $C_{16}$ -Alkyl, $C_2$ - $C_{16}$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_{16}$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht,
5		für gegebenenfalls durch Halogen, Nitro-, $C_1$ - $C_4$ -Alkyl, $C_1$ - $C_3$ -Alkoxy-, $C_1$ - $C_3$ -Halogenalkyl-substituiertes Phenyl steht,
10	<b>A</b>	für Wasserstoff gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes $C_1$ - $C_{10}$ -Alkyl, $C_3$ - $C_6$ -Alkenyl, $C_3$ - $C_6$ -Alkinyl, $C_1$ - $C_8$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_6$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_8$ -Alkylthio- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, Cycloalkyl mit 3-7 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann oder geebenenfalls durch Halogen-, $C_1$ - $C_4$ -Alkyl-, $C_1$ - $C_4$ -Halogenalkyl- $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy-Nitro , substituier-
15	В	tes Aryl, Hetaryl oder Aryl-C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl steht, für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C <sub>1</sub> -C <sub>10</sub> -Alkyl, C <sub>1</sub> -C Alkoxyalkyl steht oder
	A und B	gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen 3-7-gliedrigen Ring bilden und
20	E <sup>e</sup>	für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht,
		sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (i).
4.	3-Aryl-pyrrolic	din-2,4-dion-Derivate der Formel (I) gemäß Anspruch 1 bis 3, in welcher
25	X	für Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,
	Υ	für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Propyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor,
	_	Brom, Methoxy, Ethoxy und Trifluormethyl steht,
	Z	für Methyl, Ethyl, i-Propyl, Butyl, i-Butyl, tertButyl, Fluor, Chlor, Brom, Methoxy und Ethoxy steht,
20	n .	für eine Zahl von 0-3 steht,
30	R	für Wasserstoff (la) oder für die Gruppen der Formel
	••	Tall Wasserstein (ia) and an appearance
		-CO-R1 (lb), -CO-O-R2 (lc) oder E <sup>e</sup> (ld)
35		steht, in welcher
-	R¹	für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes: C1-C14-Alkyl, C2-C14-Alkenyl,
		C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkoxy-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Alkylthio-C <sub>2</sub> -C <sub>6</sub> -alkyl, C <sub>1</sub> -C <sub>4</sub> -Polyalkoxyl-C <sub>2</sub> -C <sub>4</sub> -alkyl und Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff-und/oder Schwefelatome unterbrochen sein kann steht,
40		
	•	für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl-, Trifluormethoxy-, Nitro- substituiertes Phenyl steht,
45		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl, Methoxy, Ethoxy, Trifluormethyl, Trifluormethoxy-substituiertes Phenyl-C <sub>1</sub> -C <sub>3</sub> -alkyl steht,
		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Pyridyl, Pyrimidyl, Thiazolyl und Pyrazolyl steht,
50		für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Methyl-, Ethyl-substituiertes Phenoxy- $C_1$ - $C_4$ -alkylsteht,
55	R²	für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Amino-, Methyl-, Ethyl-, substituiertes Pyridyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl, Pyrimidyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl und Thiazolyloxy- $C_1$ - $C_4$ -alkyl steht, für gegebenenfalls durch Fluor oder Chlor substituiertes $C_1$ - $C_1$ -Alkyl, $C_2$ - $C_1$ -Alkenyl, $C_1$ - $C_4$ -Alkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl, $C_1$ - $C_4$ -Polyalkoxy- $C_2$ - $C_6$ -alkyl steht

oder

für gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Nitro-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, i-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-substituiertes Phenyl steht,

- für Wasserstoff gegebenenfalls durch Halogen substituiertes geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkenyl, C<sub>3</sub>-C<sub>4</sub>-Alkinyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Polyalkoxy-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>6</sub>-Alkylthio-C<sub>2</sub>-C<sub>4</sub>-alkyl, Cycloalkyl mit 3-6 Ringatomen, das durch 1-2 Sauerstoff- und/oder Schwefelatomen unterbrochen sein kann oder gegebenenfalls durch Fluor-, Chlor-, Brom-, Methyl-, Ethyl-, Propyl-, iso-Propyl-, Methoxy-, Ethoxy-, Trifluormethyl-, Nitro substituiertes Aryl, Pyridin, Imidazol, Pyrazol, Triasol, Indol, Thiazol oder
- B für Wasserstoff, geradkettiges oder verzweigtes C<sub>1</sub>-C<sub>8</sub>-Alkyl, C<sub>1</sub>-C<sub>4</sub>-Alkoxyalkyl steht, oder
- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom, an das sie gebunden sind ein 3-6 gliedrigen Ring bilden, und
- E\* für ein Metallionenäquivalent oder ein Ammoniumion steht sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel I.
- 5. Verfahren zur Herstellung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten der (I)

in welcher

Α

5

10

15

20

25

30

35

40

50

X für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Y für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Z für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

n für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff oder für die Gruppen

-CO-R1, -CO-O-R2

steht, in welchen

- R¹ für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und
- R² für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht,
- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, , Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Heteroatome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl-, Haloalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,
- B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

oder worin

- A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoffatom an das sie gebunden sind einen Carbocyclus bilden und
  - E<sup>•</sup> für einen Metallionäquivalent oder ein Ammoniumion steht, dadurch gekennzeichnet,
- 55 daß man zum Erhalt von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dionen bzw. deren Enolen der Formel (la)

in welcher A, B, C, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben, (A)

N-Acylaminosäureester der Formel (II)

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben

und

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

R<sup>3</sup> für Alkyl steht,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und in Gegenwart einer Base intramolekular kondensiert, (B)

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (lb)

$$\begin{array}{c|c}
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

in welcher A, B, X, Y, Z, R1 und n die oben angegebene Bedeutung haben,

Verbindungen der Formel (la),

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,
 α) mit Säurehalogeniden der allgemeinen Formel (III)

10

15

20

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat

und

Hal für Halogen, insbesondere Chlor und Brom steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

oder

β) mit Carbonsäureanhydriden der allgemeinen Formel (IV)

R1-CO-O-CO-R1 (IV)

in welcher

R1 die oben angegebene Bedeutung hat,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels,

umsetzt,

(C)

25

30

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Ic)

 $\begin{array}{c|c}
R^{2}O-C-O & X \\
\hline
A & & & \\
H-N & O
\end{array}$ 

35

in welcher

A, B, C, X, Y, Z, R<sup>2</sup> und n die oben angegebene Bedeutung haben,

40

Verbindungen der Formel (la)

(V)

50

55

45

in welcher

A, B, X, Y, Z und n die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Chlorameisensäureester der allgemeinen Formel (V)

R2-O-CO-CI

in welcher

R<sup>2</sup> die oben angegebene Bedeutung hat, gegebenenfals in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt,

D'

oder daß man zum Erhalt von Verbindungen der Formel (Id)

 $A \xrightarrow{B} O^{\Theta} X \xrightarrow{E^{\Theta}} Y \qquad (Id)$ 

15

5

10

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

Verbindungen der Formel (la)

20

25

30

in welcher X, Y, Z, A, B und n die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Metallhydroxiden oder Aminen der allgemeinen Formeln (VI) und (VII)

Me<sub>s</sub>OH<sub>t</sub> (VI)

35

40

45

50

in welchen

Ме

für ein- oder zweiwertige Metallionen,

s und t

für die Zahl 1 und 2 und

R<sup>4</sup>, R<sup>5</sup> und R<sup>6</sup>

unabhängig voneinander für Wasserstoff und Alkyl

stehen,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, umsetzt.

- 6. Insektizide, akarizide und herbizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivat der Formel (I).
- 7. Verfahren zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern, dadurch gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) auf Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern und/oder deren Lebensraum einwirken läßt.
- 55 8. Verwendung von 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivaten der Formel (I) zur Bekämpfung von Insekten und/oder Spinnentieren und/oder Unkräutern.
  - Verfahren zur Herstellung von insektiziden und/oder akariziden und/oder herbiziden Mitteln, dadurch

gekennzeichnet, daß man 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der Formel (I) mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.



(1) Veröffentlichungsnummer: 0 456 063 A3

## **EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG**

(21) Anmeldenummer: 91106870.8

Anmeldetag: 27.04.91

(a) Int. Cl.5: **C07D** 207/38, C07D 209/54, C07D 207/408, C07D 403/12, C07D 207/404, C07D 405/12, A01N 43/36

(30) Priorität: 10.05.90 DE 4014941 08.03.91 DE 4107394

Veröffentlichungstag der Anmeldung: 13.11.91 Patentblatt 91/46

 Benannte Vertragsstaaten: BE CH DE ES FR GB GR IT LI NL

Veröffentlichungstag des später veröffentlichten Recherchenberichts: 08.07.92 Patentblatt 92/28

7 Anmelder: BAYER AG

W-5090 Leverkusen 1 Bayerwerk(DE)

Erfinder: Krauskopf, Birgit, Dr. Kicke 19 W-5060 Bergisch Gladbach 1(DE) Erfinder: Lürssen, Klaus, Dr. August-Kierspel-Strasse 151 W-5060 Bergisch Gladbach(DE) Erfinder: Santel, Hans-Joachim, Dr.

Gruenstrasse 9a

W-5090 Leverkusen 1(DE) Erfinder: Schmidt, Robert R., Dr. Im Waldwinkel 110

W-5060 Bergisch Gladbach(DE)

Erfinder: Wachendorff-Neumann, Ulrike, Dr.

Kriescherstrasse 81 W-4019 Monheim(DE) Erfinder: Fischer, Reiner, Dr. Nelly-Sachs-Strasse 23 W-4019 Monheim 2(DE)

Erfinder: Erdelen, Christoph, Dr.

**Unterbuescherhof 22** W-5653 Leichlingen 1(DE)

(54) 1-H-3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate.

5) Es werden neue 3-Aryl-pyrrolidin-2,4-dion-Derivate der allgemeinen Formel (I)

bereitgestellt, in welcher

Χ für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

Υ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen, Alkoxy, Halogenalkyl steht,

Ζ für Alkyl, Halogen, Alkoxy steht,

für eine Zahl von 0-3 steht,

R für Wasserstoff oder für die Gruppen -CO-R1, -CO-O-R2 oder E® steht, in welchen

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, Polyalkoxyalkyl und Cycloalkyl, das durch Heteroatome unterbrochen sein kann, gegebenenfalls subst. Phenyl, gegebenenfalls substituiertes Phenylalkyl, substituiertes Hetaryl, substituiertes Phenoxyalkyl und substituiertes Hetaryloxyalkyl steht und

für gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkenyl, Alkoxyalkyl, Polyalkoxyalkyl und gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht.

- A für Wasserstoff, gegebenenfalls durch Halogen substituiertes Alkyl, Alkoxyalkyl, Alkylthioalkyl, gegebenenfalls durch Hetero-

atome unterbrochenes Cycloalkyl oder gegebenenfalls durch Halogen-, Alkyl-, Halogenalkyl-, Alkoxy-, Nitro substituiertes Aryl, Arylalkyl oder Hetaryl steht,

B für Wasserstoff, Alkyl oder Alkoxyalkyl steht,

#### oder worin

A und B gemeinsam mit dem Kohlenstoff-

atom, an das sie gebunden sind ei-

nen Carbocyclus bilden und

E<sup>e</sup> für ein Metallionäquivalent oder ein

Ammoniumion steht,

sowie die enantiomerenreinen Formen von Verbindungen der Formel (I).

Die neuen Verbindungen der Formel (I) besitzen eine hervorragende herbizide, insektizide und akarizide Wirksamkeit.

EP 91 10 6870

Lategorie		nts mit Angabe, soweit erforderlich,	Betrifft	KLASSIFIKATION DER ANMELDUNG (Int. Cl.5)
	der maßgeblic		Anspruck	
D,Y	US-A-4 632 698 (UNION C	ARBIDE CORPORATION) 30.	1-9	C070207/38
	Dezember 1986			C07D209/54
i	Beispiel II, Spalte 7;	Verbindungen 1-18 in		C07D207/408
	Tabelle I			C07D403/12
	* Spalte 4, Zeile 55 -		1 1	C070207/404
[	* Spalte 5, Zeile 59 -	Ze11e 64 *		CO7D405/12
1		-	1	A01N43/36
Y	US-A-3 272 842 (ELI LIL	LY AND COMPANY) 13,	1-9	
	September 1966			
	Beispiel 2; Anspruch 4			
	* Spalte 3, Zeile 23 -	Ze11e 38 *		
	* Spalte 3, Zeile 43 -			
ŀ	* Spalte 4, Zeile 5 - 2	eile 12 *		
		<b>-</b>		
Y		SODA CO., LTD.) 30. Juni	1-9	
	1988			
	* das ganze Dokument *			
		-	1	
P,Y	EP-A-0 377 893 (BAYER A	G) 18, Juli 1990	1-9	
	* das ganze Dokument *			
		-	1	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl.5
P,Y	EP-A-0 415 185 (BAYER A	6) 6. März 1991	1-9	ancourable (Mr. CL)
	* das ganze Dokument *			***
		-		C07D
P,Y	EP-A-0 423 482 (BAYER A	G) 24. April 1991	1-9	A01N
ŀ	* das ganze Dokument *			
		-		
D,A	DE-A-2 361 084 (UNION C	ARBIDE CORPORATION) 20.	1-9	
1	Jun1 1974			
	* das ganze Dokument *			
ŀ				
ľ				
l				
Ì				
l				
ļ			'	
1				
<u> </u>			_	
Der vo	rliegende Recherchenbericht wurd	le für alle Patentansprüche erstellt		
	Recharchement	Abschlußdatum der Recherche	<del></del>	Prefer
•	MUENCHEN	07 MAI 1992	HART	RAMPF G.W.
3	KATEGORIE DER GENANNTEN I	OKUMENTE T : der Erfindung	zugrunde liegende ' lokument, das jedo-	Theorien oder Grundsätze
¥	besonderer Bedeutung allein betracht		eidedatum veröffet	

- andere Veröffenlichung der verönnung mit andere Veröffenlichung derselben Kategorie A : achnologische Hintergrund O : nichtschriftliche Offenbarung P : Zwischenliterstur

- L : aus andera Gründen angeführtes Dokument
- &: Mitglied der gleichen Patentfamilie, übereinstimmendes Dokument

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

BLACK BORDERS

IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES

FADED TEXT OR DRAWING

BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING

SKEWED/SLANTED IMAGES

COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS

GRAY SCALE DOCUMENTS

LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT

REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.